Docket No.: 09879-00033-US AGR 2002/M-219 US (PATENT)

#### IN THE UNITED STATES PATENT AND TRADEMARK OFFICE

In re Patent Application of: Michael G. Hoffmann, et al.	······	
Application No.: Not Yet Assigned	Group Art U	Jnit: N/A
Filed: July 24, 2003	Examiner: N	Not Yet Assigned
For: 4-TRIFLUOROMETHYLPYRAZOLYI SUBSTITUTED PYRIDINES AND PYRIMIDINES  MS Patent Application Commissioner for Patents P.O. Box 1450 Alexandria, VA 22313-1450  Express Mail Label No. EU702905547US Dated: 7/24/03		
CLAIM FOR PRIORITY AND	SUBMISSION OF DO	CUMENTS
Dear Sir:		
Applicant hereby claims priority under	35 U.S.C. 119 based on	the following prior
foreign application filed in the following foreign		~ ~
Country	Application No.	Date
Germany	102 34 876.6	July 25, 2002
In support of this claim, a certified copy	y of the said original fore	gn application is filed
herewith.	, <b>6</b>	-g approximan is incu
Dated: July 24, 2003	Respectfully submitted By William E. McShane Registration No.: 32 CONNOLLY BOVE I. P. O. Box 2207 Wilmington, Delaware (302) 658-9141	2,707 LODGE & HUTZ LLP

AGR-2002/M-219 9879 \* 33

#### **BUNDESREPUBLIK DEUTSCHLAND**



#### Prioritätsbescheinigung über die Einreichung einer Patentanmeldung

Aktenzeichen:

102 34 876.6

**Anmeldetag:** 

25. Juli 2002

Anmelder/Inhaber:

Bayer CropScience GmbH, Frankfurt am Main/DE

Bezeichnung:

4-Trifluormethylpyrazolyl substituierte Pyridine

und Pyrimidine

IPC:

C 07 D, A 01 N

Die angehefteten Stücke sind eine richtige und genaue Wiedergabe der ursprünglichen Unterlagen dieser Patentanmeldung.

München, den 13. Mai 2003

Deutsches Patent- und Markenamt

Der Präsident

Im Auftrag

()u

Bayer CropScience GmbH

AGR 2002/M 219

Dr. ML

Beschreibung

4-Trifluormethylpyrazolyl substituierte Pyridine und Pyrimidine

Herbizide aus der Gruppe der Heteroaryl-Pyrazole zur selektiven Bekämpfung von Die Erfindung betrifft das technische Gebiet der Herbizide, insbesondere das der Unkräutern und Ungräsern in Nutzpflanzenkulturen.

9

Schwefelatom gebundenen aromatischen oder heteroaromatischen Rest tragen. Der 3-Position befinden. EP-A 1 101 764 beschreibt herbizid wirksame 4-Methylpyridine, Schrift offenbart verschiedene Substituenten für den Pyrazolylrest, die sich stets in Aus verschiedenen Schriften ist bereits bekannt, daß bestimmte durch Azol-Reste, Pyrimidine bekannt, die in 2-Position einen Azol-Rest und in 6-Position einen über iragen. WO 98/40379 beschreibt Pyridine und Pyrimidine, die in 2-Position einen Azol-Rest in 2-Position kann durch verschiedene Reste substituiert sein. Diese ein Kohlenstoffatom gebundenen aromatischen oder heteroaromatischen Rest wie Pyrazolyl, Imidazolyl und Triazolyl, substituierte Pyridine und Pyrimidine herbizide Eigenschaften besitzen. So sind aus WO 99/28301 Pyrldine und Azol-Rest und in 6-Position einen über ein Sauerstoff-, Stickstoff- oder die in 2-Position durch 3-Trifluormethyl-1-pyrazolyl substituiert sind. 5 2

ausreichende herbizide Wirksamkeit. Aufgabe der vorliegenden Erfindung ist daher Die aus diesen Schriften bekannten Verbindungen zeigen jedoch häufig eine nicht die Bereitstellung von herbizid wirksamen Verbindungen mit – gegenüber den im dem Stand der Technik offenbarten Verbindungen – verbesserten herbiziden Eigenschaften. 25

Es wurde nun gefunden, daß bestimmte durch 4-Trifluormethylpyrazolyl substituierte Pyridine und Pyrimidine als Herbizide besonders gut geeignet sind. Ein Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind daher Verbindungen der Formel (I), deren N-Oxide und deren Salze,

 $\in$ 

worin die Reste und Indizes folgende Bedeutungen haben:

bedeutet N oder CR<sup>3</sup>; 7

S

bedeutet einen Rest aus der Gruppe Y1 bisY6:

(C1-C4)-alkoxy, (C1-C2)-Alkoxy-(C1-C2)-alkyl, (C2-C4)-Alkenyl, (C2-C4)-Alkinyl, (C3-C4)-Isocyano, OH, COOR<sup>10</sup>, COR<sup>10</sup>, CH<sub>2</sub>OH, CH<sub>2</sub>SH, CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>, CSNH<sub>2</sub>, CONH<sub>2</sub>,  $(C_4-C_4)$ -Alkyi, Halogen- $(C_4-C_4)$ -alkyi,  $(C_3-C_6)$ -Cycloalkyi,  $(C_1-C_4)$ -Alkoxy, Halogen-R¹ und R² bedeuten unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano, Alkenyloxy, (C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkinyloxy, (C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)-Alkylthio-(C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)-alkyl, S(O)<sub>n</sub>R<sup>9</sup>, (C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)-10 5

R3 und R4 bedeuten unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano, (C1-C4)-Alkyl, Halogen-(C1-C4)-alkyl, (C1-C4)-Alkoxy oder Halogen-(C1-C4)-alkoxy;

(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylsulfonylamino oder Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino;

က

R<sup>5</sup> bedeutet Halogen, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkoxy, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylthio, (C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>)-Cycloalkyl, Halogen-(C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>)-Cycloalkyl, SF<sub>5</sub>, S(O)<sub>n</sub>R<sup>9</sup>, (C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkenyl oder (C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkinyl;

R<sup>6</sup> bedeutet Wasserstoff, Halogen, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkoxy oder S(O)<sub>1</sub>R<sup>9</sup>;

S

R7 bedeutet (C1-C4)-Alkyl;

2

R<sup>8</sup> bedeutet Wasserstoff, Halogen, Cyano, NO<sub>2</sub>, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Hydroxy, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkylcarbonylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino oder S(O)<sub>n</sub>R<sup>9</sup>;

5 R<sup>9</sup> bedeutet Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyi oder Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl;

5

R<sup>10</sup> bedeutet Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl;

n bedeutet 0, 1 oder 2.

In Formel (I) und allen nachfolgenden Formeln können Alkyl-, Alkenyl- und Alkinylreste mit mehr als zwei beziehungsweise drei C-Atomen geradkettig oder verzweigt sein. Alkylreste bedeuten Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, t- oder 2-Butyl. Alkenyl bedeutet demgemäß Ethenyl, 1-Propenyl, 2-Propenyl sowie die verschiedenen Butenyl-Isomeren. Alkinyl bedeutet Ethinyl, 1-Propinyl, 2-Propinyl sowie die verschiedenen Butinyl-Isomeren. Analog sind die Defintionen in ihren zusammengesetzten Bedeutungen wie Alkoxy, Alkenyloxy, Alkinyloxy und Alkylthio zu verstehen. So steht Alkinyloxy beispielsweise für HC=CCH<sub>2</sub>O, CH<sub>3</sub>C=CCH<sub>2</sub>O und CH<sub>3</sub>C=CCH<sub>2</sub>O.

Cycloalkyl bedeutet Cyclopropyl, Cyclobutyl, Cyclopentyl oder Cyclohexyl.

Im Falle einer zweifach substituierten Aminogruppe, wie Dialkylamino, können diese beiden Substituenten gleich oder verschieden sein.

Halogen bedeutet Fluor, Chlor, Brom oder lod. Halogenalkyl bedeutet durch

Halogen, vorzugsweise durch Fluor. Chlor und/oder Brom, insbesondere durch Fluor oder Chlor, teilweise oder vollständig substituiertes Alkyl, z.B. CF<sub>3</sub>, CHF<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>F, CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>FCHCl, CCl<sub>3</sub>, CHCl<sub>2</sub>, CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Cl; Halogenalkoxy ist z.B. OCF<sub>3</sub>, OCHF<sub>2</sub>, OCH<sub>2</sub>F, CF<sub>3</sub>CF<sub>2</sub>O, OCH<sub>2</sub>CF<sub>3</sub> und OCH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>Cl; entsprechendes gilt für andere durch Halogen substituierte Reste.

10

Die Verbindungen der Formel (I) können je nach Art und Verknüpfung der Substituenten als Stereoisomere vorliegen. Liegt beispielsweise eine Doppelbindung vor, können Diastereomere auftreten. Sind beispielsweise ein oder mehrere asymmetrische C-Atome vorhanden, so können Enantiomere und Diastereomere

auftreten. Stereoisomere lassen sich aus den bei der Herstellung anfallenden Gemischen nach üblichen Trennmethoden, z.B. durch chromatographische Trennverfahren, erhalten. Ebenso können Stereoisomere durch Einsatz stereoselektiver Reaktionen unter Verwendung optisch aktiver Ausgangs- und/oder Hilfsstoffe selektiv hergestellt werden. Die Erfindung betrifft auch alle Stereo-

20 isomeren und deren Gemische, die von der allgemeinen Formel (I) umfaßt, jedoch nicht spezifisch definiert sind.

Verbindungen der Formel (I) können grundsätzlich N-Oxide bilden. N-Oxide können gemäß dem Fachmann bekannten Methoden durch Umsetzung mit oxidierenden Reagenzien wie Persäuren, Wasserstoffperoxid und Natriumperborat hergestellt werden. Solche Methoden sind beispielsweise in T.L. Gilchrist, Comprehensive Organic Synthesis, Volume 7, Seiten 748 bis 750, S.V. Ley, Ed., Pergamon Press beschrieben.

25

30 Verbindungen der Formel (I) können grundsätzlich Salze bilden durch Addition mit

Säuren wie Chlorwasserstoff, Bromwasserstoff, Salpetersäure, Phosphorsäure, Schwefelsäure, Essigsäure, Oxalsäure, oder

Basen wie Pyridin, Ammoniak, Triethylamin, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat, Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid â

Bevorzugte Ausführungsformen der erfindungsgemäßen Verbindungen umfassen, soweit im Folgenden nicht anders vermerkt, stets die N-Oxide und Salze.

S

R1 und R2 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano, OH, CHO, Vinyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Vinyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy bedeuten, Als vorteilhaft haben sich Verbindungen der Formel (I) herausgestellt, worin

und die anderen Substituenten und Indices jeweils die weiter oben genannten Bedeutungen haben. 9

R3 und R4 unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Methyl oder Methoxy bedeuten, und die anderen Substituenten und Indices jeweils die weiter oben Ebenfalls von Vorteil sind Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin genannten Bedeutungen haben.

5

Bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin

anderen Substituenten und Indices jeweils die weiter oben genannten Bedeutungen Wasserstoff, OH, Methyl, Ethyl, Methoxy oder Ethoxy bedeuten, und die Wasserstoff, Halogen, Cyano, CHO, Methoxy, Methyl oder Ethyl und ď  $\mathbb{R}^2$ 20

Bevorzugt sind auch Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$ jeweils Wasserstoff oder Methyl bedeuten, und die anderen Substituenten und Indices jeweils die weiter oben genannten Bedeutungen haben. 25

Wasserstoff, Halogen oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl steht, und die anderen Substituenten und Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin  $\mathsf{R}^{\mathsf{g}}$  für

Indices jeweils die weiter oben genannten Bedeutungen haben.

ဓ္ဌ

Ebenfalls besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin Halogen-(C₁-C₄)-alkylthio bedeutet, und die anderen Substituenten und Indices Halogen, Cyano, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkoxy oder eweils die weiter oben genannten Bedeutungen haben. Weiterhin besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin Re Wasserstoff bedeutet, und die anderen Substituenten und Indices jeweils die weiter oben genannten Bedeutungen haben.

sofern nicht anders definiert, dieselbe Bedeutung wie unter Formel (I) beschrieben. In allen nachfolgend genannten Formeln haben die Substituenten und Symbole, 9

Erfindungsgemäße Verbindungen können beispielsweise nach den in den folgenden Schemata angegebenen Reaktionswegen hergestellt werden:

5

Fluchtgruppe wie Halogen, Methylsulfonyl oder Tosyl steht, unter Basenkatalyse mit einer Verbindung der Formel (III) umgesetzt werden. Solche Reaktionen sind dem Nach Schema 1 können Verbindungen der Formel (IIa), in der E¹ für eine Fachmann bekannt

Schema 1:

20

Verbindungen der Formel (IIa), in der E¹ für Halogen steht, können beispielsweise nach Schema 2 unter Basenkatalyse aus einer Verbindung der Formel (IV) mit

einem Pyrazol der Formel (V) hergestellt werden. Dabei können die Regioisomere 25

7 (lla) und (llb) entstehen, die beispielsweise durch chromatographische Aufarbeitun getrennt werden können. Solche Reaktionen sind dem Fachmann bekannt.

Schema 2:

Verbindungen der Formel (IIa), in der E¹ für Methylsulfonyl steht, können beispielsweise nach Schema 3 durch Oxidation mit m-Chlorperbenzoesäure (MCPA) oder Oxone® aus einer Verbindung der Formel (IIc) hergestellt werden. Solche Reaktionen sind dem Fachmann beispielsweise aus J. March, Advanced Organic Chemistry, John Wiley, New York, 1992, 4<sup>th</sup> Ed., Seiten 1201 bis 1203
 bekannt.

Schema 3

15 Verbindungen der Formel (IIb) können beispielsweise nach Schema 4 durch basenkatalysierte Umsetzung einer Verbindung der Formel (VI) mit dem Pyrazol (V) hergestellt werden. Als Basen eignen sich die Carbonate von Kalium und Natrium, die Hydroxide von Kalium und Natrium sowie Natriumhydrid. Zweckmäßigerweise werden diese Reaktionen in Lösungsmitteln wie Dimethylformamid, Dioxan, THF,

-

Sulfolan und Acetonitril durchgeführt. Solche Reaktionen sind dem Fachmann bekannt.

Schema 4:

Verbindungen der Formel (VI) können beispielsweise aus Verbindungen der Formel (IV), in der E¹ und E² jeweils für Halogen stehen, durch Umsetzung mit einem Natrium- oder Kaliumsalz von Methylmercaptan in Tetrahydrofuran oder Dioxan hergestellt werden. Solche Reaktionen sind dem Fachmann bekannt.

9

S

Verbindungen der Formel (IV), in der E¹ und E² jeweils für Halogen stehen, sind entweder kommerziell erhältlich oder können gemäß dem Fachmann bekannten Methoden hergestellt werden. Solche dem Fachmann bekannten Methoden werden beispielsweise beschrieben in Advances in Heterocyclic Chemistry, Katritzky, A.R., Er Academic Press, New York 1993, Volume 58, Seiten 301 bis 305; Heterocyclic

15 Ed., Academic Press, New York, 1993, Volume 58, Seiten 301 bis 305; Heterocyclic Compounds, Elderfield, R.C., Ed., John Wiley, New York, 1957, Volume 6, Seiten 265 bis 270.

Pyrazole der Formel (V) können gemäß dem Fachmann bekannten Mehoden 20 hergestellt werden. Die Darstellung von 4-Trifluormethylpyrazol ist beispielsweise in THL, 37, 11, 1996 Seite 1829-1832 beschrieben.

Die erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) weisen eine ausgezeichnete herbizide Wirksamkeit gegen ein breites Spektrum wirtschaftlich wichtiger mono- und dikotyler Schadpflanzen auf. Auch schwer bekämpfbare perennierende Unkräuter,



Arten erfolgen soll. Auf der Seite der monokotylen Unkrautarten werden z.B. Avena, die aus Rhizomen, Wurzelstöcken oder anderen Dauerorganen austreiben, werden Unkrautflora genannt, die durch die erfindungsgemäßen Verbindungen kontrolliert aus der annuellen Gruppe und auf seiten der perennierenden Spezies Agropyron, Lolium, Alopecurus, Phalaris, Echinochloa, Digitaria, Setaria sowie Cyperusarten werden können, ohne daß durch die Nennung eine Beschränkung auf bestimmte werden. Im einzelnen seien beispielhaft einige Vertreter der mono- und dikotylen Substanzen im Vorsaat-, Vorauflauf- oder Nachauflaufverfahren ausgebracht durch die Wirkstoffe gut erfaßt. Dabei ist es in der Regel unerheblich, ob die

bedingungen im Reis vorkommende Schadpflanzen wie z.B. Echinochloa, Sagittaria, Cynodon, Imperata sowie Sorghum und auch ausdauernde Cyperusarten gut erfaßt Matricaria und Abutilon auf der annuellen Seite sowie Convolvulus, Cirsium, Rumex 3ei dikotylen Unkrautarten erstreckt sich das Wirkungsspektrum auf Arten wie z.B. und Artemisia bei den perennierenden Unkräutern. Unter den spezifischen Kultur-Galium, Viola, Veronica, Lamium, Stellaria, Amaranthus, Sinapis, Ipomoea, Sida,

Verbindungen vor dem Keimen auf die Erdoberfläche appliziert, so wird entweder Wirkstoffen ebenfalls hervorragend bekämpft. Werden die erfindungsgemäßen Alisma, Eleocharis, Scirpus und Cyperus werden von den erfindungsgemäßen das Auflaufen der Unkrautkeimlinge vollständig verhindert oder die Unkräuter 5

wachsen bis zum Keimblattstadium heran, stellen jedoch dann ihr Wachstum ein und Applikation der Wirkstoffe auf die grünen Pflanzenteile im Nachauflaufverfahren tritt ebenfalls sehr rasch nach der Behandlung ein drastischer Wachstumsstop ein und sterben schließlich nach Ablauf von drei bis vier Wochen vollkommen ab. Bei die Unkrautpflanzen bleiben in dem zum Applikationszeitpunkt vorhandenen 8

sp., Echinochloa sp., Cyperus serotinus, Lolium multiflorum, Setaria viridis, Sagittaria auf diese Weise eine für die Kulturpflanzen schädliche Unkrautkonkurrenz sehr früh Wachstumsstadium stehen oder sterben nach einer gewissen Zeit ganz ab, so daß Verbindungen eine hervorragende Wirkung gegen Amaranthus retroflexus, Avena und nachhaltig beseitigt wird. Insbesondere zeigen die erfindungsgemäßen pygmaea, Scirpus juncoides, Sinapis sp. und Stellaria media. 25 8

Kulturpflanzen wirtschaftlich bedeutender Kulturen wie z.B. Weizen, Gerste, Roggen, Obgleich die erfindungsgemäßen Verbindungen eine ausgezeichnete herbizide Reis, Mais, Zuckerrübe, Baumwolle und Soja nur unwesentlich oder gar nicht Aktivität gegenüber mono- und dikotylen Unkräutern aufweisen, werden

geschädigt. Insbesondere weisen sie eine ausgezeichnete Verträglichkeit in Weizen, 3erste, Mais, Reis und Sojabohne auf. Die vorliegenden Verbindungen eignen sich Pflanzenwuchs in landwirtschaftlichen Nutzpflanzungen oder in Zierpflanzungen. aus diesen Gründen sehr gut zur selektiven Bekämpfung von unerwünschtem S

Eigenschaften aus, beispielsweise durch Resistenzen gegenüber bestimmten transgenen Pflanzen zeichnen sich in der Regel durch besondere vorteilhafte entwickelnden gentechnisch veränderten Pflanzen eingesetzt werden. Die Bekämpfung von Schadpflanzen in Kulturen von bekannten oder noch zu Aufgrund ihrer herbiziden Eigenschaften können die Wirkstoffe auch zur 9

nsekten oder Mikroorganismen wie Pilzen, Bakterien oder Viren. Andere besondere Lagerfähigkeit, Zusammensetzung und spezieller Inhaltsstoffe. So sind transgene Pflanzenkrankheiten oder Erregern von Pflanzenkrankheiten wie bestimmten Eigenschaften betreffen z. B. das Emtegut hinsichtlich Menge, Qualität, Pestiziden, vor allem bestimmten Herbiziden, Resistenzen gegenüber 5

Pflanzen mit erhöhtem Stärkegehalt oder veränderter Qualität der Stärke oder solche mit anderer Fettsäurezusammensetzung des Emteguts bekannt. 20

Bevorzugt ist die Anwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen der Formel (I) oder deren Salze in wirtschaftlich bedeutenden transgenen Kulturen von Nutz- und Zierpflanzen, z. B. von Getreide wie Weizen, Gerste, Roggen, Hafer, Hirse, Reis, Kartoffel, Tomate, Erbse und anderen Gemüsesorten. Vorzugsweise können die Maniok und Mais oder auch Kulturen von Zuckerrübe, Baumwolle, Soja, Raps, Verbindungen der Formel (I) als Herbizide in Nutzpflanzenkulturen eingesetzt

25

sind bzw. gentechnisch resistent gemacht worden sind. 3

werden, welche gegenüber den phytotoxischen Wirkungen der Herbizide resistent

beispielsweise in klassischen Züchtungsverfahren und der Erzeugung von Mutanten. Herkömmliche Wege zur Herstellung neuer Pflanzen, die im Vergleich zu bisher vorkommenden Pflanzen modifizierte Eigenschaften aufweisen, bestehen Alternativ können neue Pflanzen mit veränderten Eigenschaften mit Hilfe EP-A-0131624). Beschrieben wurden beispielsweise in mehreren Fällen gentechnischer Verfahren erzeugt werden (siehe z. B. EP-A-0221044,

gentechnische Veränderungen von Kulturpflanzen zwecks Modifikation der in den Pflanzen synthetisierten Stärke (z. B. WO 92/11376, WO 92/14827

9

(WO 92/00377) oder der Sulfonylharnstoffe (EP-A-0257993, US-A-5013659) transgene Kulturpflanzen, welche gegen bestimmte Herbizide vom Typ Glufosinate (vgl. z. B. EP-A-0242236, EP-A-242246) oder Glyphosate

9

Bacillus thuringiensis-Toxine (Bt-Toxine) zu produzieren, welche die Pflanzen iransgene Kulturpflanzen, beispielsweise Baumwolle, mit der Fähigkeit gegen bestimmte Schädlinge resistent machen (EP-A-0142924, EP-A-0193259).

5

transgene Kulturpflanzen mit modifizierter Fettsäurezusammensetzung (WO 91/13972).

20

Zahireiche molekularbiologische Techniken, mit denen neue transgene Pflanzen mit siehe z.B. Sambrook et al., 1989, Molecular Cloning, A Laboratory Manual, 2. Aufl. "Gene und Klone", VCH Weinheim 2. Auflage 1996 oder Christou, "Trends in Plant veränderten Eigenschaften hergestellt werden können, sind im Prinzip bekannt; Cold Spring Harbor Laboratory Press, Cold Spring Harbor, NY; oder Winnacker Science" 1 (1996) 423-431). 25

Plasmide eingebracht werden, die eine Mutagenese oder eine Sequenzveränderung durch Rekombination von DNA-Sequenzen erlauben. Mit Hilfe der obengenannten entfernt oder natürliche oder synthetische Sequenzen hinzugefügt werden. Für die Standardverfahren können z. B. Basenaustausche vorgenommen, Teilsequenzen Für derartige gentechnische Manipulationen können Nucleinsäuremoleküle in

7

Verbindung der DNA-Fragmente untereinander können an die Fragmente Adaptoren oder Linker angesetzt werden.

Genprodukts kann beispielsweise erzielt werden durch die Expression mindestens Cosuppressionseffektes oder die Expression mindestens eines entsprechend einer entsprechenden antisense-RNA, einer sense-RNA zur Erzielung eines Die Herstellung von Pflanzenzellen mit einer verringerten Aktivität eines konstruierten Ribozyms, das spezifisch Transkripte des obengenannten Genprodukts spaltet. S

codierenden Sequenz umfassen, wobei diese Teile lang genug sein müssen, um in flankierender Sequenzen umfassen, als auch DNA-Moleküle, die nur Teile der codierende Sequenz eines Genprodukts einschließlich eventuell vorhandener Hierzu können zum einen DNA-Moleküle verwendet werden, die die gesamte

den Zellen einen antisense-Effekt zu bewirken. Möglich ist auch die Verwendung von Sequenzen eines Genprodukts aufweisen, aber nicht vollkommen identisch sind. DNA-Sequenzen, die einen hohen Grad an Homologie zu den codiereden 15

Bei der Expression von Nucleinsäuremolekülen in Pflanzen kann das synthetisierte

aber die Lokalisation in einem bestimmten Kompartiment zu erreichen, kann z. B. die Protein in jedem beliebigen Kompartiment der pflanzlichen Zelle lokalisiert sein. Um codierende Region mit DNA-Sequenzen verknüpft werden, die die Lokalisierung in 3227; Wolter et al., Proc. Natl. Acad. Sci. USA 85 (1988), 846-850; Sonnewald et einem bestimmten Kompartiment gewährleisten. Derartige Sequenzen sind dem Fachmann bekannt (siehe beispielsweise Braun et al., EMBO J. 11 (1992), 3219-20

al., Plant J. 1 (1991), 95-106) 25

Pflanzen regeneriert werden. Bei den transgenen Pflanzen kann es sich prinzipiell Die transgenen Pflanzenzellen können nach bekannten Techniken zu ganzen

um Pflanzen jeder beliebigen Pflanzenspezies handeln, d.h. sowohl monokotyle als auch dikotyle Pflanzen. 30

Überexpression, Suppression oder Inhibierung homologer (= natürlicher) Gene oder Gensequenzen oder Expression heterologer (= fremder) Gene oder Gensequenzen So sind transgene Pflanzen erhältlich, die veränderte Eigenschaften durch

Bei der Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe in transgenen Kulturen treten pflanzen oftmals Wirkungen auf, die für die Applikation in der jeweiligen transgenen neben den in anderen Kulturen zu beobachtenden Wirkungen gegenüber Schad-Kultur spezifisch sind, beispielsweise ein verändertes oder speziell erweitertes Unkrautspektrum, das bekämpft werden kann, veränderte Aufwandmengen, die für die Applikation eingesetzt werden können, vorzugsweise gute Kombinierbarkeit mit einflussung von Wuchs und Ertrag der transgenen Kulturpflanzen. Gegenstand der Erfindung ist deshalb auch die Verwendung der erfindungsgemäßen Verbindungen als Herbizide zur Bekämpfung von Schadpflanzen in transgenen Kulturpflanzen. den Herbiziden, gegenüber denen die transgene Kultur resistent ist, sowie Be-

9

regulierend in den pflanzeneigenen Stoffwechsel ein und können damit zur gezielten Beeinflussung von Pflanzeninhaltsstoffen und zur Ernteerleichterung wie z.B. durch eignen sie sich auch zur generellen Steuerung und Hemmung von unerwünschtem vegetativen Wachstums spielt bei vielen mono- und dikotylen Kulturen eine große Auslösen von Desikkation und Wuchsstauchung eingesetzt werden. Desweiteren vegetativen Wachstum, ohne dabei die Pflanzen abzutöten. Eine Hemmung des Rolle, da das Lagern hierdurch verringert oder völlig verhindert werden kann. wachstumsregulatorische Eigenschaften bei Kulturpflanzen auf. Sie greifen Darüberhinaus weisen die erfindungsgemäßen Substanzen hervorragende

2

20

Gegenstand der Erfindung sind deshalb auch herbizide Mittel, die Verbindungen der Formel (I) enthalten. Die Verbindungen der Formel (I) können auf verschiedene Art Granulaten in den üblichen Zubereitungen angewendet werden. Ein weiterer emulgierbaren Konzentraten, versprühbaren Lösungen, Stäubemitteln oder Die erfindungsgemäßen Verbindungen können in Form von Spritzpulvern, ormuliert werden, je nachdem welche biologischen und/oder chemisch ဓ္တ

wasserlösliche Konzentrate, emulgierbare Konzentrate (EC), Emulsionen (EW), wie kommen beispielsweise in Frage: Spritzpulver (SP), wasserlösliche Pulver (WP), physikalischen Parameter vorgegeben sind. Als Formulierungsmöglichkeiten Öl-in-Wasser- und Wasser-in-Öl-Emulsionen, versprühbare Lösungen,

- Suspensionskonzentrate (SC), Dispersionen auf Öl- oder Wasserbasis, ölmischbare Lösungen, Kapsel-suspensionen (CS), Stäubemittel (DP), Beizmittel, Granulate für wasserlösliche Granulate (SG), ULV-Formulierungen, Mikrokapseln und Wachse. die Streu- und Bodenapplikation, Granulate (GR) in Form von Mikro-, Sprüh-Aufzugs- und Adsorptionsgranulaten, wasserdispergierbare Granulate (WG),
- beispielsweise beschrieben in: Winnacker-Küchler, "Chemische Technologie", Band Formulations", Marcel Dekker, N.Y., 1973; K. Martens, "Spray Drying" Handbook, 7, C. Hauser Verlag München, 4. Auft. 1986, Wade van Valkenburg, "Pesticide Diese einzelnen Formulierungstypen sind im Prinzip bekannt und werden 3rd Ed. 1979, G. Goodwin Ltd. London. 9

beschrieben in: Watkins, "Handbook of Insecticide Dust Diluents and Carriers", 2nd mittel und weitere Zusatzstoffe sind ebenfalls bekannt und werden beispielsweise Die notwendigen Formulierungshilfsmittel wie Inertmaterialien, Tenside, Lösungs-Ed., Darland Books, Caldwell N.J., H.v. Olphen, "Introduction to Clay Colloid

- Chemistry"; 2nd Ed., J. Wiley & Sons, N.Y.; C. Marsden, "Solvents Guide"; 2nd Ed., Interscience, N.Y. 1963; McCutcheon's "Detergents and Emulsifiers Annual", MC Publ. Corp., Ridgewood N.J.; Sisley and Wood, "Encyclopedia of Surface Active Äthylenoxidaddukte", Wiss. Verlagsgesell., Stuttgart 1976; Winnacker-Küchler, Agents", Chem. Publ. Co. Inc., N.Y. 1964; Schönfeldt, "Grenzflächenaktive
  - "Chemische Technologie", Band 7, C. Hauser Verlag München, 4. Aufl. 1986. 25

Wirkstoff außer einem Verdünnungs- oder Inertstoff noch Tenside ionischer und/oder nichtionischer Art (Netzmittel, Dispergiermittel), z.B. polyoxyethylierte Alkylphenole, Spritzpulver sind in Wasser gleichmäßig dispergierbare Präparate, die neben dem

polyoxethylierte Fettalkohole, polyoxethylierte Fettamine, Fettalkoholpolyglykolethersaures Natrium, ligninsulfonsaures Natrium, dibutylnaphthalin-sulfonsaures Natrium sulfate, Alkansulfonate, Alkylbenzolsulfonate, 2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfon-ဓ္တ

oder auch oleoylmethyltaurinsaures Natrium enthalten. Zur Herstellung der Spritz-pulver werden die herbiziden Wirkstoffe beispielsweise in üblichen Apparaturen wie Hammermühlen, Gebläsemühlen und Luftstrahlmühlen fein gemahlen und gleichzeitig oder anschließend mit den Formulierungshilfsmitteln vermischt.

Emulgierbare Konzentrate werden durch Auflösen des Wirkstoffes in einem organischen Lösungsmittel z.B. Butanol, Cyclohexanon, Dimethylformamid, Xylol oder auch höhersiedenden Aromaten oder Kohlenwasserstoffen oder Mischungen der organischen Lösungsmittel unter Zusatz von einem oder mehreren Tensiden ionischer und/oder nichtionischer Art (Emulgatoren) hergestellt. Als Emulgatoren können z.B. verwendet werden: Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie Ca-dodecylbenzolsulfonat oder nichtionische Emulgatoren wie Fettsäurepolyglykolester, Alkylarylsulfonsaure Calzium-Salze wie Ca-dodecylarylpolyglykolether, Fettalkoholpolyglykolether, Propylenoxid-Ethylenoxid-Kondensationsprodukte, Alkylpolyether, Sorbitanester wie z.B. Sorbitanfettsäure-ester oder Polyoxethylen-sorbitanester.

9

2

Stäubemittel erhält man durch Vermahlen des Wirkstoffes mit fein verteilten festen Stoffen, z.B. Talkum, natürlichen Tonen, wie Kaolin, Bentonit und Pyrophyllit, oder Diatomeenerde.

2

15

Suspensionskonzentrate können auf Wasser- oder Ölbasis sein. Sie können beispielsweise durch Naß-Vermahlung mittels handelsüblicher Perlmühlen und gegebenenfalls Zusatz von Tensiden, wie sie z.B. oben bei den anderen Formulierungstypen bereits aufgeführt sind, hergestellt werden.

Emulsionen, z.B. Öl-in-Wasser-Emulsionen (EW), lassen sich beispielsweise mittels Rührern, Kolloidmühlen und/oder statischen Mischern unter Verwendung von wäßrigen organischen Lösungsmitteln und gegebenenfalls Tensiden, wie sie z.B. oben bei den anderen Formulierungstypen bereits aufgeführt sind, herstellen.

25

Granulate können entweder durch Verdüsen des Wirkstoffes auf adsorptionsfähiges, granuliertes Inertmaterial hergestellt werden oder durch Aufbringen von

8

16

Wirkstoffkonzentraten mittels Klebemitteln, z.B. Polyvinylalkohol, polyacrylsaurem Natrium oder auch Mineralölen, auf die Oberfläche von Trägerstoffen wie Sand, Kaolinite oder von granuliertem Inertmaterial. Auch können geeignete Wirkstoffe in der für die Herstellung von Düngemittelgranulaten üblichen Weise –

5 gewünschtenfalls in Mischung mit Düngemitteln – granuliert werden.

Wasserdispergierbare Granulate werden in der Regel nach den üblichen Verfahren wie Sprühtrocknung, Wirbelbett-Granulierung, Teller-Granulierung, Mischung mit Hochgeschwindigkeitsmischern und Extrusion ohne festes Inertmaterial hergestellt.

Zur Herstellung von Teller-, Fließbett-, Extruder- und Sprühgranulaten siehe z.B. Verfahren in "Spray-Drying Handbook" 3rd ed. 1979, G. Goodwin Ltd., London; J.E. Browning, "Agglomeration", Chemical and Engineering 1967, Seiten 147 ff; "Perry's Chemical Engineer's Handbook", 5th Ed., McGraw-Hill, New York 1973, S. 8-57.

Für weitere Einzelheiten zur Formulierung von Pflanzenschutzmitteln siehe z.B. G.C. Klingman, "Weed Control as a Science", John Wiley and Sons, Inc., New York, 1961, Seiten 81-96 und J.D. Freyer, S.A. Evans, "Weed Control Handbook", 5th Ed., Blackwell Scientific Publications, Oxford, 1968, Seiten 101-103.

5

8

Die agrochemischen Zubereitungen enthalten in der Regel 0,1 bis 99 Gew.-%, insbesondere 0,1 bis 95 Gew.-%, Wirkstoff der Formel (I). In Spritzpulvern beträgt die Wirkstoffkonzentration z.B. etwa 10 bis 90 Gew.-%, der Rest zu 100 Gew.-% besteht aus üblichen Formulierungsbestandteilen. Bei emulgierbaren Konzentraten kann die Wirkstoffkonzentration etwa 1 bis 90, vorzugsweise 5 bis 80 Gew.-% betragen. Staubförmige Formulierungen enthalten 1 bis 30 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise meistens 5 bis 20 Gew.-% an Wirkstoff, versprühbare Lösungen enthalten etwa 0,05 bis 80, vorzugsweise 2 bis 50 Gew.-% Wirkstoff. Bei wasserdispergierbaren Granulaten hängt der Wirkstoffgehalt zum Teil davon ab, ob

25

die wirksame Verbindung flüssig oder fest vorliegt und welche Granulierhilfsmittel, Füllstoffe usw. verwendet werden. Bei den in Wasser dispergierbaren Granulaten

iegt der Gehalt an Wirkstoff beispielsweise zwischen 1 und 95 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 10 und 80 Gew.-% Daneben enthalten die genannten Wirkstofformulierungen gegebenenfalls die jeweils Verdunstungshemmer und den pH-Wert und die Viskosität beeinflussende Mittel. üblichen Haft-, Netz-, Dispergier-, Emulgier-, Penetrations-, Konservierungs-, Frostschutz- und Lösungsmittel, Füll-, Träger- und Farbstoffe, Entschäumer,

S

Auf der Basis dieser Formulierungen lassen sich auch Kombinationen mit anderen Fungiziden, sowie mit Safenern, Düngemitteln und/oder Wachstumsregulatoren pestizid wirksamen Stoffen, wie z.B. Insektiziden, Akariziden, Herbiziden, herstellen, z.B. in Form einer Fertigformulierung oder als Tankmix. 9

bar, wie sie z.B. in Weed Research 26, 441 445 (1986) oder "The Pesticide Manual", "common name" nach der International Organization for Standardization (ISO) oder formulierungen oder im Tank-Mix sind beispielsweise bekannte Wirkstoffe einsetz-11th edition, The British Crop Protection Council and the Royal Soc. of Chemistry, 1997 und dort zitierter Literatur beschrieben sind. Als bekannte Herbizide, die mit den Verbindungen der Formel (I) kombiniert werden können, sind z.B. folgende mit dem chemischen Namen, ggf. zusammen mit einer üblichen Codenummer Wirkstoffe zu nennen (Anmerkung: Die Verbindungen sind entweder mit dem Als Kombinationspartner für die erfindungsgemäßen Wirkstoffe in Mischungsbezeichnet): 15

acetochlor; acifluorfen; aclonifen; AKH 7088, d.h. [[[1-[5-[2-Chloro-4-(trifluoromethyl) essigsäuremethylester; alachlor; alloxydim; ametryn; amidosulfuron; amitrol; AMS, d.h. Ammoniumsulfamat; anilofos; asulam; atrazin; azimsulfurone (DPX-A8947); aziprotryn; barban; BAS 516 H, d.h. 5-Fluor-2-phenyl-4H-3,1-benzoxazin-4-on; benazolin; benfluralin; benfuresate; bensulfuron-methyl; bensulide; bentazone; benzofenap; benzofluor; benzoylprop-ethyl; benzthiazuron; bialaphos; bifenox; busoxinone; butachlor; butamifos; butenachlor; buthidazole; butralin; butylate; phenoxy]-2-nitrophenyl]-2-methoxyethylidene]-amino]-oxy]-essigsäure und bromacil; bromobutide; bromofenoxim; bromoxynil; bromuron; buminafos;

22

N,N-di-2-propenylacetamid; CDEC, d.h. Diethyldithiocarbaminsäure-2-chlorallylester, cafenstrole (CH-900); carbetamide; cafentrazone (ICI-A0051); CDAA, d.h. 2-Chlorchlomethoxyfen; chloramben; chlorazifop-butyl, chlormesulon (ICI-A0051); chlorbromuron; chlorbufam; chlorfenac; chlorflurecol-methyl; chloridazon;

- (AC 104); cycloxydim; cycluron; cyhalofop und dessen Esterderivate (z.B. Butylester chlorsulfuron; chlorthal-dimethyl; chlorthiamid; cinmethylin; cinosulfuron; clethodim; cloproxydim; clopyralid; cumyluron (JC 940); cyanazine; cycloate; cyclosulfamuron clodinatop und dessen Esterderivate (z.B. clodinatop-propargyl); clomeprop; chlorimuron ethyl; chlornitrofen; chlorotoluron; chloroxuron; chlorpropham; 2
- dimefuron; dimethachlor; dimethametryn; dimethenamid (SAN-582H); dimethazone, desmedipham; desmetryn; di-allate; dicamba; dichlobenil; dichlorprop; diclofop und clomazon; dimethipin; dimetrasulfuron, dinitramine; dinoseb; dinoterb; diphenamid; dessen Ester wie diclofop-methyl; diethatyl; difenoxuron; difenzoquat; diflufenican; DEH-112); cyperquat; cyprazine; cyprazole; daimuron; 2,4-DB; dalapon; 9
- 5-Cyano-1-(1,1-dimethylethyl)-N-methyl-1H-pyrazole-4-carboxamid; endothal; EPTC; oxo-1H-tetrazol-1-yl]-phenyl]-ethansulfonarnid; ethoxyfen und dessen Ester (z.B. ethofumesate; F5231, d.h. N-[2-Chlor-4-fluor-5-[4-(3-fluorpropyl)-4,5-dihydro-5dipropetryn; diquat; dithiopyr; diuron; DNOC; eglinazine-ethyl; EL 77, d.h. esprocarb; ethalfluralin; ethametsulfuron-methyl; ethidimuron; ethiozin;

15

flumeturon; flumiclorac und dessen Ester (z.B. Pentylester, S-23031); flumioxazin (Sfenoxydim; fenuron; flamprop-methyl; flazasulfuron; fluazifop und fluazifop-P und fenoxaprop-P sowie deren Ester, z.B. fenoxaprop-P-ethyl und fenoxaprop-ethyl; Ethylester, HN-252); etobenzanid (HW 52); fenoprop; fenoxan, fenoxaprop und deren Ester, z.B. fluazifop-butyl und fluazifop-P-butyl; fluchloralin; flumetsulam;

- dessen Ester; hexazinone; imazapyr; imazamethabenz-methyl; imazaquin und Salze Methylester, NC-319); haloxyfop und dessen Ester, haloxyfop-P (= R-haloxyfop) und 482); flumipropyn; flupoxam (KNW-739); fluorodifen; fluoroglycofen-ethyl; flupropacil (UBIC-4243); fluridone; flurochloridone; fluroxypyr; flurtamone; fomesafen; fosamina; furyloxyfen; glufosinate; glyphosate; halosafen; halosulfuron und dessen Ester (z.B. 25
  - isocarbamid; isopropalin; isoproturon; isouron; isoxaben; isoxapyrifop; karbutilate; wie das Ammoniumsalz; ioxynil; imazethamethapyr; imazethapyr; imazosulfuron; actofen; lenacil; linuron; MCPA; MCPB; mecoprop; mefenacet; mefluidid; ဓ္တ

metolachlor; metosulam (XRD 511); metoxuron; metribuzin; metsulfuron-methyl; MH, nolinate; monalide; monolinuron; monuron; monocarbamide dihydrogensulfate; MT methoxyphenone; methyldymron; metabenzuron, methobenzuron; metobromuron; metamitron; metazachlor; metham; methabenzthiazuron; methazole;

naproanilide; napropamide; naptalam; NC 310, d.h. 4-(2,4-dichlorbenzoyl)-1-methylnitrofluorfen; norflurazon; orbencarb; oryzalin; oxadiargyl (RP-020630); oxadiazon; 128, d.h. 6-Chlor-N-(3-chlor-2-propenyl)-5-methyl-N-phenyl-3-pyridazinamin; 5-benzyloxypyrazol; neburon; nicosulfuron; nipyraclophen; nitralin; nitrofen; MT 5950, d.h. N-[3-Chlor-4-(1-methylethyl)-phenyl]-2-methylpentanamid;

phenmedipham; picloram; piperophos; piributicarb; pirifenop-butyl; pretilachlor; prometon; prometryn; propachlor; propanil; propaquizafop und dessen Ester; primisulfuron-methyl; procyazine; prodiamine; profluralin; proglinazine-ethyl; oxyfluorfen; paraquat; pebulate; pendimethalin; perfluidone; phenisopham; propazine; propham; propisochlor; propyzamide; prosulfalin; prosulfocarb; 9

prosulfuron (CGA-152005); prynachlor; pyrazolinate; pyrazon; pyrazosulfuron-ethyl; (z.B. Propargylester); quinclorac; quinmerac; quinofop und dessen Esterderivate, quizalofop-P-tefuryl und -ethyl; renriduron; rimsulfuron (DPX-E 9636); S 275, d.h. pyrazoxyfen; pyridate; pyrithiobac (KIH-2031); pyroxofop und dessen Ester quizalofop und quizalofop-P und deren Esterderivate z.B. quizalofop-ethyl;

2-[[7-[2-Chlor-4-(trifluor-methyl)-phenoxy]-2-naphthalenyl]-oxy]-propansäure und methylester; sulfentrazon (FMC-97285, F-6285); sulfazuron; sulfometuron-methyl; sulfosate (ICI-A0224); TCA; tebutam (GCP-5544); tebuthiuron; terbacil; terbucarb; terbuchlor; terbumeton; terbuthylazine; terbutryn; TFH 450, d.h. N,N-Diethyl-3-[(2ethyl-6-methylphenyl)-sulfonyl]-1H-1,2,4-triazol-1-carboxamid, thenylchlor (NSK-2-[4-Chlor-2-fluor-5-(2-propynyloxy)-phenyl]-4,5,6,7-tetrahydro-2H-indazol; secbumeton; sethoxydim; siduron; simazine; simetryn; SN 106279, d.h. 25 20

Phenoxy-1-[3-(trifluormethy!)-phenyl]-1H-tetrazol; UBH-509; D-489; LS 82-556; KPPthifensulfuron-methyl; tiocarbazil; tralkoxydim; tri-allate; triasulfuron; triazofenamide; iribenuron-methyl; triclopyr; tridiphane; trietazine; trifluralin; triflusulfuron und Ester (z.B. Methylester, DPX-66037); trimeturon; tsitodef; vernolate; WL 110547, d.h. 5-8

850); thiazafluron; thiazopyr (Mon-13200); thidiazimin (SN-24085); thiobencarb;



300; NC-324; NC-330; KH-218; DPX-N8189; SC-0774; DOWCO-535; DK-8910; V-53482; PP-600; MBH-001; KIH-9201; ET-751; KIH-6127 und KIH-2023 Zur Anwendung werden die in handelsüblicher Form vorliegenden Formulierungen in üblicher Weise verdünnt z.B. bei Spritzpulvern, emulgierbaren Konzentraten,

Dispersionen und wasserdispergierbaren Granulaten mittels Wasser. Staubförmige vor der Anwendung üblicherweise nicht mehr mit weiteren inerten Stoffen verdünnt. Zubereitungen, Boden- bzw. Streugranulate sowie versprühbare Lösungen werden Mit den äußeren Bedingungen wie Temperatur, Feuchtigkeit, der Art des Ŋ

Verbindungen der Formel (I). Sie kann innerhalb weiter Grenzen schwanken, z.B. zwischen 0,001 und 1,0 kg/ha oder mehr Aktivsubstanz, vorzugsweise liegt sie verwendeten Herbizids, u.a. variiert die erforderliche Aufwandmenge der jedoch zwischen 0,005 und 750 g/ha. 9

Die nachstehenden Beispiele erläutern die Erfindung. 5

Chemische Beispiele

Herstellung von 5-Methyl-4-(3-trifluormethylphenoxy)-2-(4-trifluormethyl-1H-1pyrazolyl)pyrimidin: Eine Mischung aus 11.2 (36.4 mmol) 5-Methyl-4-methylsulfonyl-2-(4-trifluormethyl-114-1-pyrazolyl)pyrimidin, 7.7g (47.4 mmol) 3-Trifluormethylphenol und 10.1g (72.9 Wasser gegossen und viermal mit jeweils 100 ml CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> extrahiert. Die vereinigte mmol) K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> in 200 ml DMF wird 24 h bei RT gerührt. Danach wird auf 200 ml organische Phase wird über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet, abfiltriert und eingeengt. 2

Chromatographische Reinigung an Kieselgel mit Laufmittel Heptan/Essigester (1:1) 'H-NMR: δ [CDCl<sub>3</sub>] 2.40 (s, 3H), 7.45 (m, 1H), 7.55 (s, 1H), 7.62 (m, 2H), 7.92 ergibt 10.2g (72%) 5-Methyl-4-(3-trifluormethylphenoxy)-2-(4-trifluormethyl-1H-1pyrazolyl)pyrimidin als farblose Kristalle mit einem Festpunkt von 103-105°C. (s, 1H), 8.33 (s, 1H), 8.52 (s, 1H). 25

Herstellung von 5-Methyl-2-(4-trifluormethyl)-1H-1-pyrazolyl-4-(2-trifluormethyl-4pyridyloxy)pyrimidin:

Eine Mischung aus 0.38g (1.23 mmol) 5-Methyl-4-methylsulfonyl-2-(4-trifluormethyl-1H-1-pyrazolyl)pyrimidin, 0.2g (1.23 mmol) 2-Trifluormethyl-4-hydroxypyridn und 0.33g (2.45 mmol) K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> in 10 ml DMF wird 6 h bei 60°C und dann 48 h bei RT gerührt. Danach wird auf 20 ml Wasser gegossen und viermal mit jeweils 15 ml

CH<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub> extrahiert. Die vereinigte organische Phase wird über Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> getrocknet, abfiltriert und eingeengt. Chromatographische Reinigung an Kieselgel mit Laufmittel Heptan/Essigester (3:7) ergibt 0.16g (33%) 5-Methyl-2-(4-trifluormethyl)-1H-1-pyridyloxy)pyrimidin als hellgelbes Öl.

<sup>1</sup>H-NIMR: δ [CDCl<sub>3</sub>] 2.40 (s, 3H), 7.50 (dd, 1H), 7.70 (d, 1H), 7.95 (s, 1H), 8.50

10 (s, 1H), 8.60 (s, 1H), 8.85 (d, 1H).

Herstellung von 2-(1-Methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)-6-(4-trifluormethylpyrazol-1-yl)pyridin:

0.262g 4-Trifluormethylpyrazol werden unter Stickstoff in 7 ml Dimethylacetamid vorgelegt und bei 0°C mit 0.057g NaH versetzt. Man läßt innerhalb von 30 min auf RT kommen und setzt dann 0.5 g 2-Fluor-6-(1-methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yloxy)pyridin zu und erwärmt für 7 h auf 140°C, kühlt auf RT ab und gießt auf Wasser. Nach zweimaliger Extraktion mit Essigester/Heptan (1:1) wird mit Wasser und gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und eingeengt.

20 Chromatographische Reinigung an Kieselgel ergibt 0.349 2-(1-Methyl-3-trifluomethylpyrazol-5-yl-oxy)-6-(4-trifluomethylpyrazol-1-yl)pyridin als weisse Kristalle.

<sup>1</sup>H-NMR: δ [CDCl<sub>3</sub>] 3.82 (s, 3H), 6.34 (s, 1H), 7.00 (d, 1H), 7.82 (d, 1H), 7.88 (s, 1H), 7.97 (t, 1H), 8.43 (s, 1H).

Herstellung von 4-Methyl-2-(1-methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)-6-(4-trifluormethylpyrazol-1-yl)pyridin:

0.385g 4-Trifluormethylpyrazol werden unter Stickstoff in 10 ml Dimethylacetamid vorgelegt und bei 0°C mit 0.096g NaH versetzt. Man läßt innerhalb von 30 min auf

RT kommen und setzt dann 0.757 g 2-Chlor-4-methyl-6-(1-methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)pyridin zu und erwärmt für 7 h auf 140°C, kühlt auf RT ab und gießt auf Wasser. Nach jeweils zweimaliger Extraktion mit Essigester/Heptan

9



22

(1:1) und Essigester wird mit Wasser und gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, über MgSO<sub>4</sub> getrocknet und eingeengt.

Chromatographische Reinigung an Kieselgel ergibt 0.332g 4-Methyl-2-(1-methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)-6-(4-trifluormethylpyrazol-1-yl)pyridin als weisse

Kristalle.

<sup>1</sup>H-NMR: δ [CDCl<sub>3</sub>] 2.50 (s, 3H), 3.82 (s, 3H), 6.30 (s, 1H), 6.82 (d, 1H), 7.67 (s, 1H), 7.86 (s, 1H), 8.43 (s, 1H).

Herstellung von 4-Methoxy-2-(1-methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)-6-(4-

10 trifluormethylpyrazol-1-yl)pyridin:

0.068g 4-Trifluormethylpyrazol werden unter Stickstoff in 5 ml Dimethylacetamid vorgelegt und bei 0°C mit 0.017g NaH versetzt. Man läßt innerhalb von 30 min auf RT kommen und setzt dann 0.2g 4-Methoxy-2,6-bis-(1-methyl-3-

trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)pyridin zu und erwärmt für 5 h auf 135°C, kühlt auf RT ab und gießt auf Wasser. Nach dreimaliger Extraktion mit wird mit Wasser und

gesättigter Kochsalzlösung gewaschen, über MgSO4 getrocknet und eingeengt. Chromatographische Reinigung an Kieselgel ergibt 0.036g 4-Methoxy-2-(1-methyl-3-trifluormethylpyrazol-5-yl-oxy)-6-(4-trifluormethylpyrazol-1-yl)pyridin als wachsartige Substanz.

20 <sup>1</sup>H-NMR: δ [CDCl<sub>3</sub>] 3.81 (s, 3H), 3.99 (s, 3H), 6.29 (s, 1H), 6.44 (d, 1H), 7.40 (d, 1H), 7.85 (s, 1H), 8.42 (s, 1H).

Die in nachfolgenden Tabellen aufgeführten Beispiele wurden analog oben genannten Methoden hergestellt beziehungsweise sind analog den oben genannten

Methoden erhältlich.

25

Die hier verwendeten Abkürzungen bedeuten:

T = Raumtemperatur

Tabelle 1: Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

I	-ξα
11	
ፚ	-R
	~~~~~~ <u>~</u>
; ;	_
11	
>	

Physikal, Da		
7	z	3
 R <sub>5</sub>	CF3	Į,
₽.	н	ı
R³	Н	1
R²	Ή	ı
R	I	I

i. Daten							-105°C													
Physikal. Daten							Fp. 103-105°C													
7	z	공	CMe	22	공	공	z	공	z	고	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	CH CG CH	Z C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	Z H C C C C C C C C C C C C C C C C C C	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C	C C C C C C C C C C C C C C C C C C C
R <sub>5</sub>	Ę,	CF <sub>3</sub>	.F3	GF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	ರ	ס ס	ס ס ס	ס ס ס ס	0 0 0 0	0 0 0 0 0	0 0 0 0 0 0	0 0 0 0 0 0 0	0 0 0 0 0 0 0 8	0 0 0 0 0 0 0 0 8	0 0 0 0 0 0 0 8 8	0 0 0 0 0 0 0 0 0 8 8 8
₽4	エ	I	Ι	r	Ι	Me	I	T	I	エエ	<b>x x x</b>	x x x x	x x x x x	т т т т ж	T T T T T G	T T H H W T T	x x x x x 00 x x x	x x x x x 00 x x x x	x x x x x 8 x x x x x	т т т т н е и т т т т т
ኤ	I	I	Ι	I	Me	I	I	I	II.	エエ	I I I		T T H W	T T T B T	T T T T W T T	T T T B B T T T	T T T T 8 T T T	T T T T & T T T T T	T T T T 8 T T T T T	T T H H Me H H H H T
Ψ3	д	Н	I	I	I	В	Me	ОМе	I	エエ	I I I	IIII	x x x x	I I I I I I H	H H H H H We	H H H H We OMe	H H H H H OH H O H	H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	H H H O We	Н Н Н О Ме ОМе Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н Н
~	I	I	I	I	Ξ	I	I	r	I	ΙI	エエエ	エエエエ	IIIII	I I I I I I	x x x x x x x	x x x x x x x x	x x x x x x x x x	x x x x x x x x x x	I I I I I I I I I I I I I	I I I I I I I I I I I I I I I I I I I
ž	1.	1.2	1.3	1.4	1.5	1.6	1.7	1.8	9.1	1.10	1.10	1.10	1.10 1.11 1.12 1.13	1.10 1.11 1.12 1.13 1.14	1.10 1.11 1.12 1.13 1.14 1.15	1.9 1.11 1.12 1.13 1.14 1.15 1.16	1.9 1.10 1.11 1.13 1.14 1.15 1.16	1.9 1.10 1.11 1.13 1.14 1.15 1.16 1.17	1.9 1.10 1.11 1.13 1.14 1.15 1.16 1.17 1.18	1.9 1.10 1.11 1.12 1.15 1.16 1.19 1.19 1.10

Z Physikal Daten																															•	
Ż	ᆼ	ᆼ	ᆼ	z	ᆼ	CMe	8	ᆼ	용	ᆼ	ᆼ	z	ᆼ	CMe	8	ᆼ	ᆼ	ᆼ	ᆼ	z	H.	CMe	5	СН	ᆼ	ᆼ	ᆼ	z	ᆼ	CMe	S	공
R <sup>5</sup>	S	S	S	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	ОСЕ2Н	ОСЕ	ОСЕ2Н	ОСЕ2Н	S	CN	S	S	S	CN	S	S	S	CN	S	CN	CN	CN	CN	CN	$CF_3$	$CF_3$	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>
χ.	Me	I	I	I	Н	Н	I	I	Me	I	I	I	I	I	I	н	Me	Н	н	Ŧ	Н	I	н	I	Me	т	I	I	I	I	н	I
P.	エ	н	Н	Н	Н	I	Ŧ	Me ·	Е	Н	н	Н	I	I	Н	Me	Н	н	Н	н	I	н	H	Me	ェ	エ	Ξ	I	I	н	I.	Me
χ.	동	Me	ОМе	I	н	Н	Ŧ	Н	НО	Me	OMe	Ξ	I	I	н	I	ЮН	Me	OMe	I	I	I	I	I	Б	Me	ОМе	I	T	I	I	I
٦	ェ	Ŧ	Н	I	I	н	Н	Н	Н	I	Н	н	Η	Н	Н	H	I	I	ェ	Н	Ŧ	I	I	I	Ŧ	I	I	Me	Me	Me	Me	Me
Nr. R	1.22	1.23	1.24	1.25	1.26	1.27	1.28	1.29	1.30	1.31	1.32	1.33	1.34	1.35	1.36	1.37	1.38	1.39	1.40	1.41	1.42	1.43	1.44	1.45	1.46	1.47	1.48	1.49	1.50	1.51	1.52	1.53

٩		Ç		2
(	•		١	ı

Physikal: Daten																																
<b>Z</b>	CH	СН	СН	z	ᆼ	CMe	5	H.	CH.	CH	СН	Z	끙	CMe	IDO	CH	СН	공	공	z	끙	CMe	IJ	Ю	нэ	нэ	НЭ	z	끙	CMe	25	ᆼ
	CF <sub>3</sub>	CF3	CF3	Cl	రె	రె	ਹ	రె	రె	ວ	C	CN	CN	S	CN	S	CN	S	S	H <sup>z</sup> -JOO	OCF <sub>2</sub> H	CN	S	CN	S	2						
R R	Me	н	н	н	I	π	I	I	Me	I	I	Ξ	Ŧ	н	н	I	Ме	Ξ	Ŧ	Ŧ	Н	T	I	H	Me	н	Τ	Н	I	π	I	I
R³	I	Н	н	H	Η	I	I	Me	Ι	I	н	I	Н	Н	н	Me	I	Ι	I	Ξ	I	Ŧ	I	Me	Ξ	Í	н	Н	I	Ι	Ι.	Me
R‡	ᆼ	Me	OMe	I	I	I	I	I	Н	Me	OMe	I	I	I	I	I	НО	Me	OMe	I	I	工	Ξ	I	용	Me	OMe	I	Ι	I	ェ	Ξ
, R1	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	₩	Me	¥e	æ	Me	₩	Me	Me	Me	Μe	Σ	₩	Me	Me	Me	₩	₩
Nr. RI	1.54	1.55	1.56	1.57	1.58	1.59	1.60	1.61	1.62	1.63	1.64	1.65	1.66	1.67	1.68	1.69	1.70	1.71	1.72	1.73	1.74	1.75	1.76	1.77	1.78	1.79	1.80	1.81	1.82	1.83	1.84	1.85

OH H	R Z Physikal Daten
Ме	HO NO
ОМе Н	H CN CH
Н	H CN N
н	H CN CH
н	H CN CMe
н	H CN CCI
H Me	H CN CH
Н	Me CN CH
Me H	H CN CH
ОМе Н	H CN CH
н	H CF <sub>3</sub> N
Н	н СҒ3 СН
н	H CF <sub>3</sub> CMe
н	H CF <sub>3</sub> CCI
Н Ме	н СҒ3 СН
ОН Н	Me CF <sub>3</sub> CH
Ме	н СҒ, СН
ОМе Н	н СҒ3 СН
н	H C
н	н с
エ	н СI СМе
I	E CC
H	н
Н	Me CI. CH
Ме Н	н сі сн
ОМе Н	н сі сн
I	N CN
I	H CN
エ	H CN CWe
I.	NO H
H Me	5

K. Physikal Daten																																
7 7	£	동	F.	z	동	CMe	5	공 문	공	공	동	z	F5	CMe	CCI	퓽	공	공	픙	z	ᆼ	CMe	덩	ᆼ	5	£	ᆼ	z	ᆼ	СМе	CC	3
¥	CN	S	S	OCF <sub>2</sub> H	ОСЕ2Н	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	S	CS	S	S	S	S	CN	CS	S	S	S	S	S	S	S	S	ÇF <sub>3</sub>	ಗ್ಯ	ب آئ	CF <sub>3</sub>	1				
Y	Me	Ξ	I	r	I	I	H	Ξ	Me	Ι	I	I	Ι	r	I	I	Me	I	Ή	н	I	I	Ξ	Ξ	Me	I	I	Ξ	Ξ	I	Ε	:
X. Y.	I	Ξ	I	н	I	I	I	Me	I	I	I	I	I	I	I	Me	I	H	I	н	I	н	н	Me	I	I	I	I	I	I	I.	
ž	ЮН	Me	OMe	Τ	I	н	Ξ	Ŧ	<del>В</del>	Me	OMe	Ŧ	I	I	I	н	ЮН	Me	OMe	Η	Ŧ	I	н	I	Ж	Me	OMe	I	I	I	I	
2	S	CN	S	S	S	CN	S	S	S	S	S	S	S	S	8	8	S	S	S	CN	S	CN	S	S	S	S	S	OMe	OMe	OMe	OMe	
	1.118	1.119	1.120	1.121	1.122	1.123	1.124	1.125	1.126	1.127	1.128	1.129	1.130	1.131	1.132	1.133	1.134	1.135	1.136	1.137	1.138	1.139	1.140	1.141	1.142	1.143	1.144	1.145	1.146	1.147	1.148	

CMe

고등

888

エーエ

8

S

I

끙

S

<u>₩</u>

エーエ

동물

8 8

⊥ § ⊥

I

동물

CMe

동

핑z

0052H 0052H 0052H 0052H 0052H 0052H

TITI

エーエーエ

エ

3

OMe

इ ह

**≖ π** §

I S I I I I

エ

동

エ

OMe

エ

OMe

1.177

OMe

1.178

₩

용

1.174 OMe 1.175 OMe 1.176 OMe

I

 $\overline{S}$ 

I

**ਸ.** 💆

I

OMe

동

공

888

I

I

OMe

1.179

OMe

1.180

공 S

8 8

I I



Physikal Daten

" R<sup>5</sup> " Z

.**R⁴** Me

R

OMe

1.150

동동

R.

ᆂ

TI

OMe OH

1.152 OMe

1.153 OMe

1.151 OMe

ည္ကို ညီ

CMe

ਹਹ

エニ

エーエ

I

1.156 OMe 1.157 OMe

ェ

OMe

1.155

<del>딩</del>

z

ਹ ਹ

エーエ

エーエ

エ

OMe

1.154

8

동동

0 0 0 0

エエ

 $\pm \mid \pm \mid$ 

OMe

1.160

Me

OMe OMe

1.159

エエエエ

エーエ

1.161 OMe

1.162 OMe

1.163 OMe
1.165 OMe
1.166 OMe
1.167 OMe
1.168 OMe
1.169 OMe
1.170 OMe
1.171 OMe
1.173 OMe

Σ₽

Me

포 공

1.158 OMe

I

공







4	٠	١	į

Physikal. Daten											
7	용	공	동	z	Н	CMe	55	F	용	공	ᆼ
RS	S	S	S	S	S	S	S	CN	S	S	S
R.	Me	I	I	I	I	I	Ξ	I	Me	I	I
R³	H	Ξ	Ξ	r	Ξ	I	I	Me ·	Ι	Ŧ	I
R <sup>2</sup>	ЮН	Me	OMe	ェ	I	H	I	r	공	Me	OMe
R	OMe										
N.	1.182	1.183	1.184	1.185	1.186	1.187	1.188	1.189	1.190	1.191	1.192

Tabelle 2: Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

Substitute in a Symbole to general 
$$Y = Y_2$$
  $R^6 = H$ 

Physikal. Daten						
7	z	동	CMe	ខ្ល	윤	G.
R³	F.	CF <sub>3</sub>	cF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF3	CF3
₹3 ₩	I	I	I	Ξ	I	Me
R.	Ξ	I	Ι	I	Me	Ι
R <sup>2</sup> R <sup>3</sup>	I	I	I	Н	I	Ю
,	Н	I	Н	н	Н	Ξ
Nr. R1	2.1	2.2	2.3	2.4	2.5	2.6

고

S

I

Me

エ

工

	R <sup>§</sup> Z Physikal Daten	<sup>1</sup> H-NMR: 5 [CDC! <sub>3</sub> ] 2.40 (s, 3H), 7 (dd, 1H), 7.70 (d, 1H), 7.95 (s, 1H) 8.50 (s, 1H), 8.60 (s, 1H), 8.85 (d,																													
	7	z	ᆼ	z	핑	CMe	25	공	용	용	끙	z	ᆼ	CMe	25	동	공	동	동	z	Н	СМе	CCI	유	НS	공	끙	z	H5	CMe	ប្ដ
	R	cF <sub>2</sub>	CF3	ਠ	ਠ	ō	ō	ō	ō	ច	ਹ	S	CN	S	CN	CN	CN	S	S	OCF <sub>2</sub> H	CN	N	CN	CN							
	ц.	I	Ξ	I	I	I	Ξ	Ξ	₩	I	Ŧ	Ξ	Ŧ	Ξ	Н	Н	Me	I	I	Ξ	Í	H.	Ι	I	Me	Ξ	I	Ξ	I	I	Ι
1	۳.	I	Ŧ	I	Ŧ	Ξ	I	Me	I	I	ェ	I	Ŧ	н	н	Me	I	I	т	т	Ŧ	Н	H	Me	Ξ	Н	т	Ι	ェ	Ξ	I
	R <sub>2</sub>	Me	OMe	I	I	Ι	I	I	ᆼ	₩	OMe	Ι	I	Ι	Ŧ	I	ЮН	Me	ОМе	Ŧ	I	Ξ	Ι	Ξ	Н	Me	OMe	I	I	I	Ξ
The state of the s	Nr. R. R. R.	I	Ι	I	I	Ι	Ι	I	Ξ	I	I	Η	Ι	Ξ	Ι	ェ	н	н	Ι	I	I	I	I	I	I	н	I	Ξ	Η	Ξ	Η
A Section of the Control of	Ŋ.	2.7	2.8	2.9	2.10	2.11	2.12	2.13	2.14	2.15	2.16	2.17	2.18	2.19	2.20	2.21	2.22	2.23	2.24	2.25	2.26	2.27	2.28	2.29	2.30	2.31	2.32	2.33	2.34	2.35	2.36

J
j

œ.

ď

~ 문

Me

エエエエ

Me

Physikal. Daten

된

8 8 8

I

OMe

ĕ

2.72

Me

¥e

2.71

동물

									-																							
Physikal Daten				:																												_
Physi																															-	
7	CH	품	공	z	동	CMe	20	당	유	윤	동	z	CH CH	CMe	CCI	동	공	퓽	동	z	Ж	CMe	Ö	ᆼ	공 -	CH	СН	Z	당	CMe	S	동
. RS	CN	CN	S	S	S	S	S	CN	CN	CN	S	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	Ę,	cF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	ਹ	ਹ	ច	ਠ	ច	ច	IJ	C	CN	CN	CN	S	CS
4.	Ме	I	T	I	I	I	I	I	Me	I	I	ェ	Ξ	Ξ	Ξ	I	₩	王	ェ	I	I	I	I	I	Me	π	Ξ	·	Ξ	ェ	Ŧ.	I
۳.	I	I	I	Ŧ	I	Ξ	I	Se	ェ	I	ェ	ェ	ェ	ェ	I	Me	Ξ	Ξ	I	ェ	I	I	I	Me	I	I	Ξ	Ξ	I	I	Ξ	Me
R²	ЮН	Me	ОМе	エ	ェ	I	I	Ŧ	동	Me	OMe	I	ェ	Ξ	ェ	I	동	æ Z	OMe	I	ェ	I	I	İ	. 등	Me	OMe	Ξ	I	Ŧ	Ξ	Ξ
R	I	Ξ	I	ェ	I	I	ェ	I	Ξ	I	I	¥e	₩	₩	ĕ	Me	₩	æ	₩	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	₩	₩	Me	₩e
Ž	2.38	2.39	2.40	2.41	2.42	2.43	2.44	2.45	2.46	2.47	2.48	2.49	2.50	2.51	2.52	2.53	2.54	2.55	2.56	2.57	2.58	2.59	2.60	2.61	2.62	2.63	2.64	2.65	. 2.66	2.67	2.68	2.69

CMe

ᆯ

8 8

동동

용 공

888

동 동 동 ~

8 8

₩

I

동물

2.86

エーエーエ

ェ

工

∓ §

T I

8 8

I

OMe

2.88

2.87

I I I

エエエエ

2.89 2.90 2.92 2.93 2.94 2.94 2.95

CMe CC CC

I I

§ §

동동

OCF₂H OCF₂H OCF₂H

ĕ

I

₩

エエエエエ

동

Me

2.78 2.79 2.80 2.81

エエエエエ

₽

OMe

エーエ

2.82 2.83 2.84 2.85

끙

OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H

エエエエ

**T** | **T** | **T** | **T** 

₽

2.73

₩ Me

2.75 2.76 2.77

CMe

I I I

8 8 8

I

Me Me Me

8 8 8 8 8

S

Me

ェ

동물

ĕ

Ξ

8 8

エーエ

OMe

S S S S

2.96

エエエエエエ

끙

징

S

မ္မ မွ

I

2.99

공

P.

₩

Ξ

2.100

8 8

고등

エエエエエ

エ







2	5	5	

	Physikal. Daten 🐣 🚓																																
2 (S. 1916)	Z	공	동	공	z	ᆼ	CMe	ខ្ល	ᆼ	ᆼ	ᆼ	공	z	CH	CMe	ខ	끙	공	F.	공	z	ᆼ	CMe	ខ្ល	공	공	용	공	z	꾼	CMe	D D	유
		S	CN	S	S	S	CS	S	S	S	S	CN	CF3	CF3	CF <sub>3</sub>	CF3	CF <sub>3</sub>	CF3	CF3	CF <sub>3</sub>	ರ	ਹ	ਹ	Ö	C	ប	ਠ	ō	CN	CN	CN	CN	S
10.30	<b>X</b>	Me	Ι	I	I	I	I	I	I	Me	ェ	I	τ	エ	I	ェ	I	Me	Ξ	I	I	I	I	Ι	I	Me	I	I	I	Ι	I	エ	I
1000	ŝ¢	Ξ	Н	I	I	I	Ι	H	Me	I	Ξ	I	Ξ	I	Ξ	Ι	Me	I	Ξ	Ι	н	Ξ	Ŧ	Ξ	Me	Ŧ	I	I	I	Ξ	Ŧ	Ŧ	Me
The state of the	æ	동	Me	ОМе	Ι	I	I	I	I	ОН	Me	OMe	Σ	I	r	I	Η	ᆼ	Me	OMe	ェ	Ŧ	Ξ	Ŧ	ż	Н	Me	ОМе	н	Ŧ	I	Ŧ	Ξ
- Zankai	ď	ટ	S	S	CN	CN	CN	S	CN	CN	CN	S	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	ОМе	OMe	OMe	OMe							
States of Carry		2.134	2.135	2.136	2.137	2.138	2.139	2.140	2.141	2.142	2.143	2.144	2.145	2.146	2.147	2.148	2.149	2.150	2.151	2.152	2.153	2.154	2.155	2.156	2.157	2.158	2.159	2.160	2.161	2.162	2.163	2.164	2.165
962.7		$\neg$	_										1						_	_	1						- 1				$\neg$	$\neg$	

CMe

I I I

I ェ

2.115 2.116 2.117

I I

S S 당동

8 8

동동

SS S

I

ェ I

ĕ

공

Me

P

공

2.118 2.119

ĕ Ϊ

S

동 z

> I I I

OMe

S

2.120

I I I I

S 중 공 중

2.121

2.122 2.123 2.124 2.125 2.126 2.127 2.128 2.129

CMe

OCF<sub>2</sub>H

I ェ I

I I

ខ្ល 공

OCF<sub>2</sub>H

OCF<sub>2</sub>H

¥e

İ

공

공

OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H

₩

I

A

S S

I I

Me

OMe

S

동동

동

OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H CMe

S S 공

 $\overline{0}$ 끙

₩

I

2.132 2.133

2.131

ᆯ

ह ह

I

Ξ

공 공 공 S ટ

I I I ェ

I x I I

2.130





RS

Nr. R1 R2 R3 R4

.

S. F.

ĕ

동

S 8

2.102 2.103

동동

 $\frac{\mathsf{CF}}{\mathsf{F}_3}$  $C_{\vec{r}_3}$ 

ェ

OMe

S

2.104 2.105 2.106

I

₩

CMe

ਹ

ᇰ

0 0

エ

I

ᆼ S 중 공 S

I

エ I I

8 8 8

₩

I

ਹ

₩

I

P

S

2.110

I I

I

₩

S S S S S S

2.111 2.112 2.113

0 0

Ξ I

2.108 2.109

2.107

동동

o o g

I I

OMe

z £

エ I

I I I

Physikal, Daten		,																									
Z	CH	용	공	z	공	CMe	ខ្ល	GH	당	R	СН	z	당	СМе	CCI	공	끙	공	GH.	z	끙	CMe	ខ្ល	당	동	R	동
R3	CN	S	S	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CS	CN	CN	S	S	CN	CN	NO	CN	CN	CN	CN	S	CN	CN
Α.	Me	I	I	н	I	Ŧ	I	Ξ	Me	I	I	I	I	H	Н	I	Me	Ή	н	H	Τ	I	I	Ι	Me	Ξ	т
Ę.	Н	Н	I	Η	Ξ	Ξ	Ξ	Me	H	Ξ	I	H	н	Ξ	н	Me	Ξ	Н	Ξ	н	н	I	r	Me	I	Ι	I
R²	ЮН	Me	OMe	I	I	I	I	Ξ	동	Me	OMe	Ξ	Ι	Ι	Η	I	용	Me	OMe	н	н	I	Н	H	Ы	Me	ОМе
'n	OMe	OMe	OMe	ОМе	OMe	ОМе	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	ОМе
Ž	2.166	2.167	2.168	2.169	2.170	2.171	2.172	2.173	2.174	2.175	2.176	2.177	2.178	2.179	2.180	2.181	2.182	2.183	2.184	2.185	2.186	2.187	2.188	2.189	2.190	2.191	2.192

Tabelle 3: Erfindungsgemåße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

<sup>2</sup>¤

Physikal Daten																					
7	z	공	CMe	200	ᆼ	ᆼ	ᆼ	ᆼ	z	ᆼ	CMe	ខ្ល	ᆼ	ᆼ	공	당	z	공	CMe	CCI	
R <sup>5</sup>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	GF <sub>3</sub>	S.F.	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	ਹ	ō	ਠ	ರ	ರ	ਠ	ਠ	ਠ	S	S	CN	CN	
.χ	I	I	Ξ	I	Ξ	Me	H	I	Ŧ	Ξ	I	I	I	Me	H	Ι	I	Ι	Ŧ	Ŧ	
R3	Н	Ι	Ι	Ι	Me	Ξ	I	I	Ξ	I	I	I	Me	Ι	н	Ή	Ξ	Ι	Н	Н	
R²	Σ	Τ	Ι	I	I	ЮН	Me	OMe	I	Ι	T	Ξ	I	공	Me	ОМе	Ι	Ι	H	Н	-
Ά.	I	I	r	I	I	Ξ	H	Ι	Ŧ	Ξ	I	н	Ξ	I	Н	Н	I	ェ	I	I	
ž	3.1	3.2	3.3	3.4	3.5	3.6	3.7	3.8	3.9	3.10	3.11	3.12	3.13	3.14	3.15	3.16	3.17	3.18	3.19	3.20	

IC.

,	-	ė	
ì	Š	ì	
	1		Ī

9			-													_	$\perp$	_	$\dashv$	$\dashv$	_	_	_		-	}	-	$\dashv$		$\dashv$		—
N. S.	=	I	I	I	Ŧ	I	I	Ме	I	I	Ŧ	ェ	I	I	Ŧ	Me	I	포	I	I	I	I	I	Me	エ	I	Ŧ	I	I	I	I.	We
Y.	<b>ਲ</b>	Me	OMe	I	ェ	Ŧ	I	I	동	Me	ОМе	I	I	I	I	Ξ	동	Me	OMe	エ	I	I	I	I	용	Me	OMe	I	Ŧ	Ŧ	I	Ŧ
<u>ુન</u> જુ	ge Re	ĕ	Me	ĕ	Me	Me	Me	Me	Me	e ¥	Me	Me	Me	Me	Me	¥e	₩	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	₩	Me		Me
اشت	3.54	3.55	3.56	3.57	3.58	3.59	3.60	3.61	3.62	3.63	3.64	3.65	3.66	3.67	3.68	3.69	3.70	3.71	3.72	3.73	3.74	3.75	3.76	3.77	3.78	3.79	3.80	3.81	3.82	3.83	3.84	3 85
Z Physikal: Daten																																
L LUX	Н	공	ᆼ	z	ᆼ	CMe	CCI	동	공	F	ᆼ	z	공	CMe	D D	끙	동	공	풍	Z	ᆼ	СМе	5	공	팡	동	동	z	ᆼ	СМе	IDO	ō
Y	S	S	8	OCF <sub>2</sub> H	OCF2H	OCF2H	OCF <sub>2</sub> H	S	S	S	S	S	CN	8	CN	S	CN	S	S	2	S	S	S	CF <sub>3</sub>	S. F.	G <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>					
<b>X</b>	We	I	I	I	Ξ	I	I	I	Me	I	Ξ	I	I	Ŧ	H	I	Me	I	I	I	I	Ξ	I	Ξ	Me	I	I	I	I	I	I	
1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1	Ξ	Ξ	I	I	I	I	Ξ	Me	I	I	I	I	Ŧ	I	I	Me	I	Ξ	I	I	I	Ξ	I	Me	Ŧ	I	I	I	Ξ	I	I.	
¥		0	OMe	I	_		I	Ī	동	₩	OMe	I	-	Ī	I	I	용	Me	OMe	I	I	I	Ŧ	Ŧ	동	Me	OMe	I	I	I	I	
, E.J	ᆼ	₩	ō	_	F	I	-		١	-	0				'	1			_	Ì	L_	<u>L</u>					1	╄	↓	<del> </del>	↓	1
К	н Р	ĭ	ō ±	I	エ	I	T	I	$\vdash$	I	-	I	I	-	I	I	I	I	I	I	I	Ŧ	I	ェ	I	I	I	Me	Me	Me	Me	

당동

ᆯ

**№** エ エ エ

장당

88888

エーエーエーエーエ

동동동

OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H

문 응 당 당

OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H

8,88

OCF<sub>2</sub>H

. [																						L									!		ГЩ
	'n	S	S	S	S	S	ક	S	S	징	S	S	S	공	S	CN	CN	S	CS	S	S	S	CN	S	CN	S	중	CN	OMe	OMe	ОМе	OMe	OMe
	Ž	3.118	3.119	3.120	3.121	3.122	3.123	3.124	3.125	3.126	3.127	3.128	3.129	3.130	3.131	3.132	3.133	3.134	3.135	3.136	3.137	3.138	3.139	3.140	3.141	3.142	3.143	3.144	3.145	3.146	3.147	3.148	3.149
į	134	(,)	(,)	(,)	(1)	(1)	(3)		(,,	(,,								سننا									•	ا				1	
	্ ভিন্তন্ত্ৰ						_		,				_				_	_		_												<del></del> 7	[]
	Jaten																																
	ikai. L																																
	Phys																																
\	Z Physikal Daten						0)	_	_		_	_		_	o	77	_	_	_	_		_	e	_	_		-	<b>-</b>		-	9		_
	7	공	공	공	Z	동	CMe	용	-	공	공	동	z	동	CMe	ខ្ល	공	공	동	공	z	공	CMe	딩	공	공	공	공	Z	끙	CMe	징	ᆼ
		7	7	7	7	2	z	2	z	z	z	z	ນຕ	GF <sub>3</sub>	JE.	P.	P.	CF3	CF <sub>3</sub>	Ę,	ರ	ਹ	ਠ	ਹ	ਹ	ಶ	ਠ	ច	S	S	S	S	CN
	R5	S	CN	CN	S	3	S	S	S	S	S	중	స్ట	ਹ	P.	ō	ਠ	ਹ	כ	Ö			0						0	0	0		0
	R	Me	I	н	Ι	I	I	I	I	Me	ェ	I	I	I	I	I	I	Me	I	I	I	I	I	ı	I	Me	Ŧ	I	I	I	I	_	Ŧ
	i i	_		_														_															
	<b>6</b>	I	Ŧ	I	r	I	I	I	Me	I	I	I	Ŧ	I	I	I	Me	I	I	I	I	I	r	I	₽	I	I	I	I	I	I	ェ	Me
	<b>%</b>					_		_		_		_		_	_												-	_					
	<u>بر</u>	Ð	Me	ОМе	I	I	Ξ	Ŧ	I	공	₹	OMe	I	I	Ŧ	I	ェ	₹	Me	OMe	I	ェ	T	Ξ	I	동	₩	OMe	Ξ	Ŧ	I	∓	ェ
	- ريا ارتاب	Me	Me	Me	Me	Me	₩e	Me	₩e	Me	Me	Me	3	8	공	S	25	20	S	S	S	S	S	8	8	20	S	Z S	S	S	Š	CN	S
	€		_			-		-				-	-	-	-	├—	├	<u> </u>		<u> </u>	<u> </u>		├			ļ		<u> </u>			<u> </u>	ļ	<b>)</b>
	Ž	3.86	3.87	3.88	3.89	3.90	3.91	3.92	3.93	3.94	3.95	3.96	3.97	3.98	3.99	3.100	3.101	3.102	3.103	3.104	3.105	3.106	3.107	3.108	3.109	3.110	3.111	3.112	3.113	3.114	3.115	3.116	3.117

Z Physikal Daten 용 명 명 공 등 등 교 등 왕 공 공 왕 당동 S S S S S Z S स स स 0052H 0052H 0052H 0052H 0052H OCF<sub>2</sub>H 8 8 8 N N R R R R R S S S S 8 8 8 8 8 8 8 8 8 8 T H H H H H H H M **ヹヹヹヹヹヹ**� ž Me OMe H

~
◂

																												<u> </u>				
Physikal Daten																																
	공	용	CH	z	ᆼ	CMe	5	공 당	당	CH	CH	z	공	СМе	8	공	F	8	£	z	CH	CMe	SS	СН	공	ᆼ	CH	z	당	CMe	CCI	ᆼ
R <sup>4**</sup>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	ਹ	ซ	ວ	ਹ	ਹ	ਹ	ਹ	Ö	S	N O	CN	S	S	CN	S	S	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	H <sup>z</sup> -JOO	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CN	CN	CN	S
R	Me	Ξ	H	I	I	н	I	н	Me	Н	Н	I	Ι	Ι	I	I	Me	r	Ι	r	I	I	I	Н	Me	I	Ŧ	H	н	H	Ŧ	I
8	I	Ŧ	Н	I	I	π	Ι	Me	I	Ι	I	I	I	I	I	Me	Ι	π	Ξ	I	I	I	н	Me	Н	I	I	н	н	Н	Ι.	Me
R <sup>2</sup>	ЮН	Me	OMe	I	I	Ι	I	I	용	Me	OMe	I	I	I	I	I	동	Me	OMe	I	I	Ŧ	н	I	но	Me	OMe	н	Ι	I	ェ	H
T	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	<b>Э</b> МО	OMe	OMe	OMe	OMe
Nr. R	3.150	3.151	3.152	3,153	3.154	3.155	3.156	3.157	3.158	3.159	3.160	3.161	3.162	3,163	3.164	3.165	3.166	3.167	3.168	3.169	3.170	3.171	3.172	3.173	3.174	3.175	3.176	3.177	3.178	3.179	3.180	3.181

Physikal. Daten CMe ខ្ល 동동 뚱 공 동 공 동 공 z 8 8 S S ď S CN S S 공 중 공 Me 'n ĕ I I I I I エ I I I **.** Me I Ξ I I I x I エ ェ OMe OMe 동 Me 吊 ₽ I I I I I OMe OMe 3.190 OMe 3.191 OMe 3.192 OMe 3.183 OMe 3.184 OMe 3.185 OMe 3.188 OMe 3.189 OMe 3.187 OMe 3.182 3.186

Tabelle 4: Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

Ω

ĕ

The second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second second secon	Nr R R R Baten	N 'H-NMR: 6 [CDCl <sub>3</sub> ] 3.82 (s, 3H),	6.34 (s, 1H), 7.00 (d, 1H), 7.82	(d, 1H), 7.88 (s, 1H), 7.97 (t, 1H),	8.43 (s, 1H)	CH 1H NMR (CDCI,TMS): 8 (ppm) =	8.43 (s, 1H), 7.97 (t, 1H), 7.88 (s,	1H), 7.82 (d, 1H), 7.00 (d, 1H),	634 (c 1H) 382 (c 3H)
	<b>Z</b>	z				동			
	R³	CF <sub>3</sub>				CF <sub>3</sub>			
	R4	I				エ			
	R3	I				エ		•	
	R <sup>2</sup>	I				Ή			
	R	I				4.2 H			
	ż	4.1				4.2			

		ı	
	1		

							T																					$\overline{}$				$\neg$
Physikal. Daten																																
Phys		,																														
7	CMe	8	끙	용	공	공	z	F	CMe	S	H	ᆼ	ᆼ	ᆼ	z	H)	СМе	ည	공	동	ᆼ	ᆼ	z	끙	CMe	S	공	ਲ	동	동	z	동
R <sup>5</sup> Z	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	· CF <sub>3</sub>	CF3	CF3	CF <sub>3</sub>	ū	ਹ	CI	CI	ט	C	ם	ರ	CN	S	CN	CN	CN	CN	CN	CN	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CN
R*	I	エ	I	Me	I	Ξ	н	I	I	I	I	Me	Ξ	I	I	н	I	I	Ŧ	Me	I	Ŧ	ェ	ェ	ェ	I	I	Me	Ξ	T	I	ェ
R³	I	I	Me	I	ェ	I	I	ェ	ェ	ェ	₩	Ξ	ェ	Ŧ	ェ	Ξ	I	I	Me	I	I	Ξ	Ŧ	I	I	Ŧ	Me	Ξ	Н	I	I	Ŧ
Α2	I	I	ェ	동	æ	oMe.	I	I	Ξ	Ξ	I	동	Me	OMe	I	Ŧ	ェ	Ξ	Ξ	동	Me	OMe	Ξ	I	Ξ	Ξ	I	용	Me	OMe	Ξ	I
R	I	I	ェ	Ξ	ェ	I	エ	I	I	I	Ξ	Ξ	ェ	I	Ξ	I	I	Ŧ	I	I	I	I	I	Ŧ	I	Ξ	ェ	I	I	Ξ	Ξ	ェ
N	4.3	4.4	4.5	4.6	4.7	4.8	4.9	4.10	4.11	4.12	-4.13	4.14	4.15	4.16	4.17	4.18	4.19	4.20	4.21	4.22	4.23	4.24	4.25	4.26	4.27	4.28	4.29	4.30	4.31	4.32	4.33	4.34

. <b>К</b> 1 <b>R</b> 2 <b>R</b> 3		ge I		ķ ±	S N	Z	Physikal Daten
= I	ΞΞ	-	-   -	:   =	5 8	8	
I	Me		エ		8	공	
H OH H	I		Me	-	S	£	
H Me H	Ξ		エ		S	공	
H OMe H	н		I		S	ᆼ	
T T	Η		I		CN	z	
H	Ŧ		포		S	퓽.	
т т	Ŧ		エ		CN	CMe	
I	I		エ		CN	CC	
H Me H	Me		エ		CN	공	
H OH H	r		Me	-	CN	ᆼ	
H Me H	I		エ		CN	ᆼ	
H OMe H	エ		I		CN	윤	
H H	I		Ι		CF <sub>3</sub>	z	<sup>1</sup> H-NMR: 8 [CDCl <sub>3</sub> ] 2.50 (s, 3H), 3.82 (s, 3H), 6.30 (s, 1H), 6.82 (d, 1H), 7.67 (s, 1H), 7.86 (s, 1H), 8.43 (s, 1H).
H H	I		I		CF <sub>3</sub>	용	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> TMS): 8 (ppm) 8.43 (s, 1H), 7.86 (s, 1H), 7.67 (s, 1H), 6.82 (s, 1H), 6.30 (s, 1H), 3.82 (s, 3H), 2.50 (s, 3H).
Me H	Ξ	-	Ξ		CF3	CMe	
Me H H	ェ		I		CF3	8	
Me H Me H	Me		I		CF3	ᆼ	
Me OH H Me	I		ž	0	CF <sub>3</sub>	ᆼ	
Me Me H H	т		エ	_	CF <sub>3</sub>	동	
Me OMe H H	I		エ		CF3	ਲ	
Me H H	н		エ		ರ	z	
Me H H	Ξ		I		ರ	동	
Me H	エ		_	_	ਠ	CMe	
Me H H	I			ェ	ਹ	8	
Me H Me,	Me.	_		_	ਹ	공	
Me OH H	I.		_	₩	ਹ	ᆼ	

Nr. R1 R2

Physikal. Daten																																
Z		동	z	용	CMe	8	동	공	동	동	z	동	CMe	ខ្ល	동	공	당	동	z	공	CMe	ວຼ	ਲ	동	공	동	z	공	CMe	8	공	동
R5	ਹ	ਹ	S	CN	S	S	S	S	CN	S	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CN	S	CN	S	CN	S	CS	CN	CN	CN	CS	CN	S
ď	I	I	I	Ι	I	I.	Ξ	Me	I	I	Ξ	Ŧ	I	Ξ	Ξ	Me	Ξ	Ι	I	I	Ξ	I	Ι	Me	T	Ŧ	Ξ	Ŧ	I	I	I	Me
2	Ŧ	I	Η	Ŧ	I	I	Me	I	Ξ	Ξ	Ι	I	ェ	Ξ	Me	Ι	Ξ	Ξ	Ξ	Ή	I	Ξ	Me	I	ェ	Н	Ŧ	エ	I	I	Me	エ
χ.	Me	ОМе	I	Ι	Ŧ	Ŧ	Ξ	Ю	Me	ОМе	Ŧ	エ	Ŧ	I	Ξ	동	Me	OMe	Ξ	Ξ	н	I	I	НО	Me	OMe	I	I,	I	Ξ	ェ	용
R	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	Me	₩e	Me	Me	Me										
N. R.	4.63	4.64	4.65	4.66	4.67	4.68	4.69	4.70	4.71	4.72	4.73	4.74	4.75	4.76	4.77	4.78	4.79	4.80	4.81	4.82	4.83	4.84	4.85	4.86	4.87	4.88	4.89	4.90	4.91	4.92	4.93	4.94

CMe

エーエ

エーエーエ

동동

ェ

æ

エ

ठ ठ

공

4.108

4.107

S

0 0 0 0

z

ਠ

エエ

I

S

I I I

8 8

エーエ

OMe

4.105

동동

동동

5 5 5 5 5 5

Me

I

8 8 8 8

I I

エーエ

8

4.100

S

€

동

エ

I I

₹

4.103

동동

0 0 0

エーエ

Me

4.111 CN 4.112 CN

¥€

エーエ

Ь

고등

8 8

エエ

エーエ

I

888

4.114

I

4.113

SC CMe

エーエ

x

4.116

I I

I

ह ह ह ह

8 8 8 8 8 8

ェ

₽ I

포 공

88888

4.118

₩

I

エーエ

Me OMe

ठ ठ

4.120

II

エ

4.121

CMe

OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H

エエエ

 $x \mid x \mid x$ 

II

4.122

8 8

4.123

ᇰ

ह, ह

OCF<sub>2</sub>H

£

OCF<sub>2</sub>H

Me

ĕ.

포 포 동

4.125

888

I

•		ŕ		•	
١	į		i	i	
١				Ì	
				Ì	

Physikal Daten

동동

ェ

S S S

エーエ

I

z

S S R

エエ

エーエ

エーエーエ

4.97

8 8

4.98

OMe

€

4.96

¥

₩

Z	R	R³	R	Α.	RS	7	Physikal, Daten
4.127	CN	Me	н	H	OCF <sub>2</sub> H	CH	
4.128	S	OMe	I	I	OCF <sub>2</sub> H	동	
4.129	S	I	エ	Ŧ	S	z	
4.130	CN	I	Н	I	CN	동	
4.131	S	I	ェ	I	S	CMe	
4.132	8	Ŧ	Ξ	Ξ	S	25	
4.133	S	I	Me	I	S	동	
4.134	S	공	I	Me	S	£	
4.135	S	Me	I	I	S	동	
4.136	S	OMe	Ξ	I	S	동	
4.137	S	I	Ξ	I	S	z	
4.138	S	Ŧ	I	I	S	끙	
4.139	S	·x	I	I	S	CMe	
4.140	CN	Ħ	Ŧ	н	CN	S	
4.141	CN	I	Me	Ξ	CN	공	
4.142	CN	НО	I	Me	CN	끙	
4.143	CN	Me	ı	Τ	CN	끙	
4.144	CN	OMe	H	I	CN	нэ	
4.145	OMe	I	Ξ	I	CF <sub>3</sub>	z	<sup>1</sup> H-NMR: 8 [CDCl <sub>3</sub> ] 3.81 (s, 3H), 3.99 (s, 3H), 6.29 (s, 1H), 6.44 (d, 1H), 7.40 (d, 1H), 7.85 (s, 1H), 8.42 (s, 1H).
4.146	ОМе	I	Ξ	工	CF <sub>3</sub>	ਲ ਲ	<sup>1</sup> H NMR (CDCl <sub>3</sub> /TMS): δ (ppm) 8.42 (s, 1H), 7.85 (s, 1H), 7.40 (d, 1H), 6.44 (d, 1H), 6.29 (s, 1H), 3.99 (s, 3H), 3.81 (s, 3H).
4.147	OMe	Н	I	Ι	CF <sub>3</sub>	СМе	
4.148	OMe	н	Ξ	Ή	CF <sub>3</sub>	ည	
4.149	OMe	I	Me	I	CF <sub>3</sub>	동	
4.150	OMe	공	I	Me	CF <sub>3</sub>	동	
4.151	OMe	Me	Ŧ	I	CF <sub>3</sub>	공	
4.152	OMe	OMe	Ŧ	H	CF3	공	
4.153	OMe	I	I	Ŧ	ਠ	z	
4.154	OMe	I	Ŧ	Ŧ	ច	ᆼ	



Z Physikal. Daten																															-	
7	CMe	SS	공	£	공	끃	z	공	CMe	ខ្ល	공	공	공	공	z	공	CMe	8	공	동	공	5	z	ъ	CMe	IDD	ᆼ	공	Н	공	Z	공
RS	ច	రె	Ö	ō	ō	ਠ	S	S	S	S	Š	S	S	S	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF2H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CN	CN	S	S	S	S	CN	CN	S
ď	I	Ŧ	Н	Me	Ξ	I	I	Ξ	I	ェ	Ξ	Me	Ŧ	I	I	т	н	r	ェ	₩	ェ	I	Ι	I	Ι	I	I	Me	τ	I	H	I
2	I	I	Me	I	I	Ξ	I	I	I	H	₩	Ŧ	Ŧ	I	Ξ	Ι	Ξ	I	Me	Ŧ	H	Н	ı	Τļ	I	I	Me	I	I	I	I	I
R2	I	I	I	공	Me	OMe	Ι	Ŧ	Ι	I	I	공	Me	OMe	Ξ	Ξ	I	Ξ	I	용	Me	OMe	н	H	Н	I	I	용	Me	OMe	I	I
Nr. R1 R2	OMe	ОМе	OMe	ОМе	ОМе	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	ОМе	ОМе	ОМе	OMe	оМе	ОМе	оМе	OMe	OMe	ОМе												
Nr.	4.155	4.156	4.157	4.158	4.159	4.160	4.161	4.162	4.163	4.164	4.165	4.166	4.167	4.168	4.169	4.170	4.171	4.172	4.173	4.174	4.175	4.176	4.177	4.178	4.179	4.180	4.181	4.182	4.183	4.184	4.185	4.186

Nr.	R¹	Έ.	R	R4	R5	Z Physikal Daten
4.187	OMe	I	I	Η	CN	СМе
4.188	ОМе	I	I	Ξ	CN	
4.189	OMe	I	₩	I	S	СН
4.190	OMe	용	r	Me	S	CH.
4.191	ОМе	Me	I.	Ξ	S	СН
4.192	4.192 OMe	OMe	Ξ	I	S	Ю

Tabelle 5: Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die

Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

≖ Me

Έ

II

ጁ

= 74

Physikal. Daten											
Z	z	ᆼ	CMe	25	ᆼ	품	£	ᆼ	Z	нэ	CMe
Rs	CF <sub>3</sub>	CF3	CF <sub>3</sub>	CF3	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	ច	ច	ਹ
R4	I	I	Ι	I	I	Me	Ŧ	T	Ξ	I	I
R³	I	I	Ξ	Ι	Me	r	I	I	н	Η	Н
π2	I	Ι	I	I	I	¥	Me	OMe	Ι	I	Ξ
R	Ŧ	ェ	I	I	Ξ	Ξ	I	I	I	Ι	Ξ
N	5.1	5.2	5.3	5.4	5.5	5.6	5.7	5.8	5.9	5.10	5.11

~ / **~** /

20

Physikal Daten																																
7	8	공	동	동	동	z	Ŧ	CMe	23	ᆼ	동	동	동	z	ᆼ	CMe	SS	공	공	ᆼ	공	z	CH	ОМе	l))	당	동	공	공	z	ᆼ	CMO
R	ច	ច	ਠ	ច	ច	S	S	S	S	S	S	S	8	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CN	CN	CN	S	CN	S	CS	S	S	5
Α.	I	I	Me	I	I	I	I	I	I	I	Me	I	I	Ξ	I	I	T	I	Me	Ξ	Ι	Ι	Ŧ	Н	Н	Ξ	Me	Ι	H	Ξ	I	ı
LY.	I	Me	x	Ι	I	I	I	I	Ξ	Me	ェ	I	I	Ι	Ŧ	I	I	Me	I	Ι	Ξ	Ι	I	I	Н	Me	I	r	Н	Ŧ	I.	ı
R <sup>2</sup>	I	I	용	Me	OMe	I	I	I	I	I	용	Me	OMe	I	н	I	ェ	I	ᆼ	Me	OMe	Ŧ	Н	Н	н	I	용	Me	ОМе	I	I	I
R	I	I	I	Ξ	I	Ξ	Ξ	I	Ŧ	Ŧ	ェ	ェ	ェ	I	I	I	ェ	I	I	I	I	I	I	Н	Η	I	I	ェ	I	Ξ	I	I
N	5.12	5.13	5.14	5.15	5.16	5.17	5.18	5.19	5.20	5.21	5.22	5.23	5.24	5.25	5.26	5.27	5.28	5.29	5.30	5.31	5.32	5.33	- 5.34	5.35	5.36	5.37	5.38	5.39	5.40	5.41	5.42	5 43

¢	•	V
ι	C	7

Physikal. Daten

**7**5

,

R

OCF<sub>2</sub>H

OCF<sub>2</sub>H

8 8 8 8

OCF<sub>2</sub>H

	Daten.		5.77 Me H	5.78 Me OH	5.79 Me Me	5.80 Me OMe	5.81 Me H	5.82 Me H	5.83 Me H	5.84 Me H	5.85 Me H	5.86 Me OH	5.87 Me Me	5.88 Me OMe	├	5.90 Me H	5.91 Me H	5.92 Me H	5.93 Me H	5.94 Me OH	5.95 Me Me	5.96 Me OMe	5.97 CN H	5.98 CN H	5.99 CN H	5.100 CN H	5.101 CN H	5.102 CN OH	5.103 CN Me	5.104 CN OMe	5.105 CN H	
ľ	R <sup>5</sup> Z Physikal Daten	CO	FS No	CH	CN CH	S CH	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub> CH	CF <sub>3</sub> CMe	CF <sub>3</sub> CCI	CF <sub>3</sub> CH	CF <sub>3</sub> CH	CF <sub>3</sub> CH	CF. CH	Z	ت ح	CI CMe	CI	CH CH	CI CH	CI CH	СІ СН	CN	CN	CN CMe	CN	CN CH	CN CH	CH	CN CH	OCF <sub>2</sub> H N	OCF,H CH
	R³R	H	Ме Н	H Me	H H	I I	I	I	I	Ŧ	Ме	Me	I	H	I	I	I I	н	Me H	Н Ме	I	Н	エ	н	H	H	Me	Н Ме	н	I	н	I
	R' R'	H	н	H H	Н	H OMe	Me H	Me H	Me	Ме	Ме	Ме ОН	Me Me	Me OMe	Me	Ме	Me H	Me H	Me H	Me DH	Me	Me OMe	Ме	Ме Н	Me H	Me H	Ме	Ме ОН	Me Me	Me OMe	Me H	Ме
	ž	5.44	5,45	5.46	5.47	5.48	5.49	5.50	5.51	5.52	5.53	5.54	5.55	5.56	2.57	5.58	5.59	9.60	5.61	5.62	5.63	5.64	5.65	99.5	2.67	5.68	5.69	5.70	5.71	5.72	5.73	5.74

8 8 8 8 8 8 8 8 8 8

딩동동동동동

5 5 5 5 5 5 0 0 0

S R R R







,		_	4
ı	í	2	1
1	١,	ĕ	•

Physikal Daten

Ą

2

 $\mathbb{R}^2$ 

Ŗ

당 당 당

8888

ı π Ş

∓ §

8 8

5.140

포 포 공 꽃

8 8 8

5.142 5.143 5.144

동동

S R

I

OMe

エーエーエーエ

エ

공

R R

I I I

エ

OMe OMe

5.145

5.146

エーエ

OMe

5.147

z

ខ្ល

F.

I

I

5.148 OMe

동 동 동 동

R R

エーエ

OMe

5.152 OMe

R R

∓ §

포동

5.149 OMe 5.150 OMe

₹ | ± | ±

ĕ

5.151 OMe

33

Physikal Daten																																
<b>Z</b>	ᄗ	CH	끙	끙	공	z	유	CMe	22	당	CH	공	ᆼ	z	ᆼ	CMe	CCI	끙	공	<sub>당</sub>	끙	z	CH	CMe	CCI	СН	공	CH	공	z	둉	CMe
R5	ರ	Ö	ວ	ਹ	Ö	S	CN	CN	CN	CN	CN	S	CN	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	ОСЕ2Н	CN	S	S	S	CN	S	S	CN	CN	S	S
	I	Н	Me	ェ	I	I	I	н	н	I	Me	I	I	I	I	н	Ι	Ŧ	Me	Ξ	I	Н	Ξ	I	r	I	Me	I	I	I	I	I
R3 K	I	Me	I	I	Н	I	Ξ	Н	I	Me	Ι	π.	Ξ	I	Ξ	I	I	Me	Ξ	I	Н	Н	I	I	I	Me	Ι	I	Ξ	н	I.	I
R2	н	н	HO H	,e	ОМе	エ	I	I	Ξ	Ī	Н	Me	OMe	Ι	Ξ	Ξ	I	I	용	Me	OMe	Ξ	Ξ	I	I	Ξ	9 H	Me	OMe	I	Ŧ	Ξ
R	CN	CN	S	Š	S	S	S	S	ਨ	S	S	S	S	중	S	S	S	S	S	S	S	ક	S	S	ਨ	S	S	S	CS	S	CN	S
Nr.	5.108	5.109	5.110	5.111	5.112	5.113	5.114	5.115	5.116	5.117	5.118	5.119	5.120	5.121	5.122	5.123	5.124	5.125	5.126	5.127	5.128	5.129	5.130	5.131	5.132	5.133	5.134	5.135	5.136	5.137	5.138	5.139

CMe

OCF<sub>2</sub>H

I

I

5.170

ᆯ

OCF<sub>2</sub>H

エーエーエ

エーエ

공 종

공

당

8 8

エーエーエ

エーエ

OMe

5.164

5.165 OMe 5.166 OMe

エーエ

5.163 OMe

동동

공공

₩

₽±

동물

동동

8 8

エニ

エーエ

OMe

OMe OMe OMe

5.168

5.169

5.167 OMe

CG CG

0 0 0 0 0 0

エ

ᆯ

エーエー

エーエーエ

OMe OMe

I

OMe OMe

5.153 5.154 5.155 5.156 동동

ਊ| ≖ | ≖

OMe OMe

5.158 OMe 5.159 OMe

5.160 OMe 5.161 OMe

5.157 OMe

동

ᅙᄝ

z

エ

エコ

I

工

5.162 OMe

Physikal, Daten																					
<b>Z</b> ,	IDO	공	공	5	공 -	z	용	CMe	IJ	공	CH	СН	CH	z	공	CMe	IDO	НО	НЭ	공	ᆼ
R	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	S	S	S	S	8	CN	S	S	CN							
R	I	I	Me	I	I	I	I	I	I	I	Me	I	Ξ	I	Ξ	Ŧ	н	Н	Me	Ξ	I
1.R3	I	Me	I	I	I	I	I	I	Ξ	Me	Ξ	I	π	I	Ξ	н	Ŧ	Me	I	I	I
Nr. R' R2	I	Ĭ	НО	Me	OMe	I	I	Ī	I	Ŧ	HO	Ме	OMe	Ι	π	I	I	Ŧ	용	Me	OMe
R	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe
Ň	5.172	5.173	5.174	5.175	5.176	5.177	5.178	5.179	5.180	5.181	5.182	5.183	5.184	5.185	5.186	5.187	5.188	5.189	5.190	5.191	5.192

56
Tabelle 6: Erfindungsgemäße Verbindungen der allgemeinen Formel (I), worin die Substituenten und Symbole folgende Bedeutungen haben:

R' = Me

ů.

= Y6

	မ်္မီ ရ
<u>"</u> a_	The state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the state of the s
-x(/ -x(/	Z-2
, ax	:{ 
	OF-0

Physikal: Daten			,																			
7	z	공	CMe	SG	동	공	공	ᆼ	z	공	CMe	CCI	丧	ᆼ	공	동	z	끙	CMe	55	공	공
s,	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	CF <sub>3</sub>	GF <sub>3</sub>	S <sub>F</sub> 3	ਹ	ਠ	ō	ਠ	ō	ਠ	ರ	ō	S	S	S	S	S	S
R4	Ξ	I	I	I	ェ	Me	I	I	I	I	I	I	Ι	Me	I	I	I	I	I	I	I	Me
gr.	Ξ	I	Ι	I	Me	I	Ξ	I	Ξ	Ξ	I	I	Me	I	I	I	I.	ェ	I	I	Me	I
R <sup>2</sup>	I	I	I	I	Ι	Н	Me	OMe	I	I	Ξ	I	I	HS.	Me	OMe	I	I	I	I	I	Н
2	I	I	Ŧ	I	I	Ŧ	Ŧ	ェ	F	I	I	I	I	Ŧ	I	I	Ŧ	Ŧ	Ŧ	ェ	I	ェ
ž	6.1	6.2	6.3	6.4	6.5	9.9	6.7	6.8	6.9	6.10	6.11	6.12	6.13	6.14	6.15	6.16	6.17	6.18	6.19	6.20	6.21	6.22

ι	J	ľ	1	

Me         H         H         CF3         C           OMe         H         H         H         CF3         C           OMe         H         H         H         CI         C           H         H         H         H         CI         C           OMe         H         H         H         C         C           H         H         H         H         C         C           H         H         H         H         C         C           H         H         H         H         C         C           H         H         H         H         C         C           H         H         H         H         H         C           H         H         H         H         C         C           H         H         H         H         C         C           H         H         H         H         H         C           H         H         H         H         H         C           H         H         H         H         H         C         C           H		
Me H H H H H H H H H H H H H H H H H H H	z H S	5 5
Me	8 8 8	5 5
Me         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H         H	I I I I	I I
Me OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe O	I   I   I	Ξ S I
Me	エエエ	エ
	Me Me	Me Me
	6.83	6.85







sikal. Daten																																
INT. R. R. R. K. R. R. Z. Rnysikal Daten	CH	끙	z	Н	CMe	IDO	Ж	ᆼ	동	Ж	z	당	СМе	CCI	СН	СН	공 당	Ж	z	동	СМе	CCI	공	Į,	ᆼ	ᆼ	z	공	СМе	<u></u>	공	ᆼ
R	S	CN	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	ОСЕ2Н	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	S	S	CN	CN	CN	CN	S	C	S	CN	CN	CN	CN	S	S	S	CF3	CF3	CF3	CF3	CF <sub>3</sub>	CF3
R4	I	Ξ	I	н	I	I	н	Me	I	Ι	Ξ	Ι	Ι	I	I	Me	Ξ	Ι	I	Η	н	Ι	Ι	Me	I	I	I	Н	Н	н	н	Me
űz.	Ŧ	н	Í	I	I	Ξ	Me	Ŧ	I	I	I	Ξ	I	I	Me	I	I	I	Ξ	н	I	H	Me	Ξ	I	I	ェ	I	Ι	I	Me	Ŧ
R <sup>2</sup>	Me	OMe	I	I	I	Ξ	I	동	Me	DMe	I	Ŧ	Ξ	Ŧ	I	ŦÖ	Me	ОМе	I	I	F	I	Ŧ	동	Me	OMe	ェ	I	Ξ	I	Ŧ	동
R	I	Ι	I	I	I	Ŧ	I	I	I	Ξ	I	ェ	I	Ŧ	I	Ξ	Ξ	I	I	ェ	I	Ξ	Ŧ	Ξ	Ξ	Ξ	Me	₩e	ge	Me	Me	Me
Ž	6.23	6.24	6.25	6.26	6.27	6.28	6.29	6.30	6.31	6.32	6.33	6.34	6.35	6.36	6.37	6.38	6.39	6.40	6.41	6.42	6.43	6.44	6.45	6.46	6.47	6.48	6.49	6.50	6.51	6.52	6.53	6.54

Physikal Daten 동 CMe CMe S S S 공 당 징공 공 동왕 징동 끙 동 공 z 공 공 끙 IJ 품 끙 당당 끙 z z z OCF2H OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H OCF<sub>2</sub>H OCF2H CN CN H OCF2H OCF2H Ę. ភូ ភូ  $CF_3$  $C_{F_3}$ R. 8 8 S S S 888 2 S 8 8 8 8 8 몽 Me **≖ ≡ ≡ ≡ ≡** エエ I I I T I I I エ ₹ I エ I ₩ エーエ I I エ I ェ Ι ェ I ı δ Σ ₹ I ₹ エエ エ エエ I ェ I I ₩ エーエ I I エ エ エ エ OMe OMe OMe 공 Me OMe Me 동 ₹ 동동 ェ Ю エ ェ I I エ エー I エ エーエ I I OMe OMe OMe OMe OMe OMe S 공 8 8 8 8 2 S ठ ठ 8 8 5 S or S 8 8 공 동 8 8 8 8 8 8 중 6.149 6.148 6.150 6.139 6.140 6.141 6.142 6.143 6.144 6.145 6.146 6.147 6,135 6.136 6.138 6.128 6.129 6.130 6.131 6.132 6.133 6.134 6.137 6.125 6.126 6.127 6.120 6.121 6.122 6.123 6.124

	'hysikal. Dafen																																
			H)	Z	СН	CMe	CCI	당	<sub>당</sub>	당	СН	z	СН	CMe	CCI	끙	S.	공	용	z	F	CMe	CCI	СН	끙	끙	공	Z	GH	CMe	CCI	용	ᆼ
	R5	S	S	CN	CN	CN	CN	CN	CN	CN	CN	CF3	CF3	CF <sub>3</sub>	CF3	CF3	CF3	CF3	CF3	ם	IJ	CI	CI	CI	ਠ	ច	ប	S	CN	S	CN	S	S
29	Α.	Н	н	Н	Н	I	I	Н	Me	Н	I	I	I	I	I	Н	Me	I	Ξ	н	Ι	Н	I	н	Me	H	Τ	I	π	Ι	н	Ŧ	Me
	R3	I	I	ェ	I	I	н	Me	I	r	I	Ι	I	Ι	I	Me	Ξ	I	Ŧ	Ŧ	I	Н	エ	Me	I	Η	Н	ェ	I	I	I	Ме	I
	R <sup>2</sup>	Me	OMe	I	Ι	I	ェ	Ξ	동	Me	OMe	Ξ	I	I	I	I	용	Me	OMe	I	I	I	I	I	¥	Me	OMe	I	I	I	I	ェ	용
	~	₽	Me	Me	Me	Me	₩	₩	₩	₩	Me	8	8	S	8	S	S	S	S	S	ટ	S	S	S	ટ	S	S	S	S	S	S	S	S
	N.	6.87	6.88	6.89	9.30	6.91	6.92	6.93	6.94	6.95	96.9	6.97	6.98	6.99	6.100	6.101	6.102	6.103	6.104	6.105	6.106	6.107	6.108	6.109	6.110	6.111	6.112	6.113	6.114	6.115	6.116	6.117	6.118

																																1
Daten																																
hysikal. Daten																																
<b>S</b>																				-												
4.3	동	ۍ	z	공	CMe	CCI	꿍	끙	공	끙	z	끙	CMe	CCI	동	끙	끙	공	z	ᆼ	CMe	SC	공	ᆼ	공	공	z	공	CMe	S	ᆼ	공
å L	Ę,	CF <sub>3</sub>	ರ	ਹ	ō	ō	ت ت	ರ	C	Ö	CN	CN	S	CN	CN	CN	S	8	ОСЕ2Н	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF2H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	OCF <sub>2</sub> H	CN	CN	CN	CN	S	S
۳. ۳	Ŧ	I	H	I	I	I	I	Me	Н	н	Н	I	I	н	I	Me	I	I	Ξ	I	Н	I	н	Me	Ŧ	н	I	Ι	H	I	Τ	Me
	Ŧ	I	I	I	ェ	н	Me	I	H	Ŧ	π	I	I	Ι	Me	Ξ	I	Ι	Ξ	н	н	H	Me	I	I	н	I	I	I	н	Me	Н
Α,	Me	OMe	I	I	I	ェ	Ŧ	동	Me	OMe	I	I	I	I	Ŧ	но	, Me	OMe	I	ェ	I	I	I	НО	Me	OMe	Н	н	Ξ	I	ェ	동
Nr. R'	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	ОМе	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	OMe	<b>ә</b> МО	OMe	OMe	OMe							
Ž	6.151	6.152	6.153	6.154	6.155	6.156	6.157	6.158	6.159	6.160	6.161	6.162	6.163	6.164	6.165	6.166	6.167	6.168	6.169	6.170	6.171	6.172	6.173	6.174	6.175	6.176	6.177	6.178	6.179	6.180	6.181	6.182



Physikal, Daten CMe 끙 끙  $\ddot{\circ}$ 끙 끙 끙 ۍ 끙 z S 3 중 S 공 중 S S S 중 ₹ ĕ ェ I I I ェ I I I I ₩ 2 I ェ I I エ 工 I ェ I OMe. OMe ᆼ Me ~ ğ ェ I I I 工 ď OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe OMe 6.190 6.184 6.185 6.189 6.191 6.192 6.183 6.186 6.187 6.188

### B. Formulierungsbeispiele

### Stäubemittel

S

Ein Stäubemittel wird erhalten, indem man 10 Gew.-Teile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) und 90 Gew.-Teile Talkum als Inertstoff mischt und in einer Schlagmühle zerkleinert.

### Dispergierbares Pulver

9

Ein in Wasser leicht dispergierbares, benetzbares Pulver wird erhalten, indem man 25 Gewichtsteile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 64 Gewichtsteile kaolinhaltigen Quarz als Inertstoff, 10 Gewichtsteile ligninsulfonsaures Kalium und 1 Gew.-Teil oleoylmethyltaurinsaures Natrium als Netz- und Dispergiermittel mischt

# 15 und in einer Stiftmühle mahlt.

### Dispersionskonzentrat

Ein in Wasser leicht dispergierbares Dispersionskonzentrat wird erhalten, indem man 20 Gewichtsteile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 6 Gew.-Teile

# 20 Alkylphenolpolyglykolether (@Triton X 207), 3 Gew.-Teile

Isotridecanolpolyglykolether (8 EO) und 71 Gew.-Teile paraffinischem Mineralöl



(Siedebereich z.B. ca. 255 bis über 277°C) mischt und in einer eine Feinheit von unter 5 Mikron vermahlt.

## **Emulgierbares Konzentrat**

Ein emulgierbares Konzentrat wird erhalten aus 15 Gew.-Teilen einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 75 Gew. Teilen Cyclohexanon als Lösemittel und 10 Gew.-Teilen oxethyliertes Nonylphenol als Emulgator

# Wasserdispergierbares Granulat

Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird erhalten, indem man 9

75 Gew.-Teile einer Verbindung der allgemeinen Formel(I),

ligninsulfonsaures Calcium, 9

Polyvinylalkohol und Natriumlaurylsulfat,

Kaolin

5

mischt, auf einer Stiftmühle mahlt und das Pulver in einem Wirbelbett durch Aufsprühen von Wasser als Granulierflüssigkeit granuliert.

Ein in Wasser dispergierbares Granulat wird auch erhalten, indem man

25 Gew.-Teile einer Verbindung der allgemeinen Formel (I), 20 2,2'-dinaphthylmethan-6,6'-disulfonsaures Natrium,

oleoylmethyltaurinsaures Natrium,

Polyvinylalkohol,

Calciumcarbonat und

auf einer Kolloidmühle homogenesiert und vorzerkleinert, anschließend auf einer Wasser 20 25

Perimühle mahit und die so erhaltene Suspension in einem Sprühturm mittels einer

Einstoffdüse zerstäubt und trocknet.

#### Biologische Beispiele ပ 30

Herbizide Wirkung gegen Schadpflanzen sowie Kulturpflanzenverträglichkeit im Vorauflauf



2

in Papptöpfen in sandiger Lehmerde ausgelegt und mit Erde abgedeckt. Die in Form Samen von mono- und dikotylen Unkrautpflanzen sowie von Kulturpflanzen werden erfindungsgemäßen Verbindungen werden dann als wäßrige Suspension bzw. von benetzbaren Pulvern oder Emulsionskonzentraten formulierten

- unterschiedlichen Dosierungen auf die Oberfläche der Abdeckerde appliziert. Nach Pflanzen-bzw. Auflaufschäden erfolgt nach dem Auflaufen der Versuchspflanzen Emulsion mit einer Wasseraufwandmenge von umgerechnet 600 bis 800 I/ha in der Behandlung werden die Töpfe im Gewächshaus aufgestellt und unter guten Wachstumsbedingungen für die Unkräuter gehalten. Die optische Bonitur der S
- eine 100 %ige Wirkung gegen Digitaria sanguinalis, Setaria viridis und Amaranthus Kontrollen. Dabei zeigen beispielsweise die erfindungsgemäßen Verbindungen der Beispiele Nr. 1.7 und 4.1bei einer Dosierung von 320 g Aktivsubstanz pro Hektar nach einer Versuchszeit von 3 bis 4 Wochen im Vergleich zu unbehandelten retroflexus. Bei gleicher Dosierung verursachen diese erfindungsgernäßen 9
- Glycine max (Sojabohne). Die erfindungsgernäße Verbindung des Beispiels Nr. 1.7 Verbindungen keine Schädigung an den Kulturpflanzen Oryza sativa (Reis) und 90 %ige Wirkung gegen Alopecurus myosuroides, Setaria viridis, Amaranthus zeigt bei einer Dosierung von 20 g Aktivsubstanz pro Hektar eine mindestens retroflexus und Veronica persica. Bei gleicher Dosierung verursacht diese

5

- sativa (Reis), Zea mays (Mais) und Glycine max (Sojabohne). Bei einer Dosierung Beispiels Nr. 4.146 eine 100 %ige Wirkung gegen Amaranthus retroflexus, Setaria von 320 g Aktivsubstanz pro Hektar zeigt die erfindungsgemäße Verbindung des erfindungsgemäße Verbindung keine Schädigung an den Kulturpflanzen Oryza viridis und Stellaria media. 2
- તં 25
- Herbizide Wirkung gegen Schadpflanzen sowie Kulturpflanzenverträglichkeit im Nachauflauf

Samen von mono- und dikotylen Schadpflanzen sowie von Kulturpflanzen werden in

Gewächshaus unter guten Wachstumsbedingungen angezogen. Zwei bis drei Wochen nach der Aussaat werden die Versuchspflanzen im Dreiblattstudium Papptöpfen in sandigem Lehmboden ausgelegt, mit Erde abgedeckt und im behandelt. Die als Spritzpulver bzw. als Emulsionskonzentrate formulierten 30

Dosierung von 80 g Aktivsubstanz pro Hektar die erfindungsgemäßen Verbindungen umgerechnet 600 bis 800 I/ha in unterschiedlichen Dosierungen auf die Oberfläche Versuchspflanzen im Gewächshaus unter optimalen Wachstumsbedingungen wird viridis, Digitaria sanguinalis, Matricaria inodora, Amaranthus retroflexus, Pharbitis erfindungsgemäßen Verbindungen werden mit einer Wasseraufwandrnenge von der Beispiele Nr. 4.1 und 4.49 eine mindestens 90 %ige Wirkung gegen Setaria die Wirkung der Verbindungen bonitiert. Dabei zeigen beispielsweise bei einer purpureum, Chenopodium album, Veronica persica und Abutilon theophrasti. der grünen Pflanzenteile gesprüht. Nach 3 bis 4 Wochen Standzeit der

S

99

AGR 2002/M 219

Patentansprüche:

Verbindungen der Formel (I), deren N-Oxide und deren Salze,

worin die Reste und Indizes folgende Bedeutungen haben:

2

bedeutet N oder CR8;

9

bedeutet einen Rest aus der Gruppe Y1 bisY6:

Isocyano, OH, COOR<sup>10</sup>, COR<sup>10</sup>, CH<sub>2</sub>OH, CH<sub>2</sub>SH, CH<sub>2</sub>NH<sub>2</sub>, NO<sub>2</sub>, CSNH<sub>2</sub>, CONH<sub>2</sub>, (C. r-C4)-Alkyl, Halogen-(C1-C4)-alkyl, (C3-C6)-Cycloalkyl, (C1-C4)-Alkoxy, Halogen-(C1- $C_4)-alkoxy, \ (C_1-C_2)-Alkoxy-(C_1-C_2)-alkyl, \ (C_2-C_4)-Alkenyl, \ (C_2-C_4)-Alkinyl, \ (C_3-C_4)-Alkinyl,  R¹ und R² bedeuten unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano, Alkenyloxy,  $(C_3-C_4)$ -Alkinyloxy,  $(C_1-C_2)$ -Alkylthio- $(C_1-C_2)$ -alkyl,  $S(O)_nR^9$ ,  $(C_1-C_2)$ -15

Alkylsulfonyl-(C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>)-alkyl, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkylcafbonylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylsulfonylamino oder Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino;

R³ und R⁴ bedeuten unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Cyano, (C₁-C4)-Alkyl, Halogen-(C1-C4)-alkyl, (C1-C4)-Alkoxy oder Halogen-(C1-C4)-alkoxy;

S

Halogen-( $C_3$ - $C_5$ )-Cycloalkyl,  $SF_5$ ,  $S(O)_nR^9$ , ( $C_2$ - $C_4$ )-Alkenyl oder ( $C_2$ - $C_4$ )-Alkinyl; bedeutet Halogen, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyi, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyi, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkoxy, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkylthio, (C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>)-Cycloalkyl, R,

bedeutet Wasserstoff, Halogen, Cyano, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl. (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkoxy oder S(O)<sub>n</sub>R<sup>9</sup>, R<sub>6</sub>

bedeutet (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl; Έ.

bedeutet Wasserstoff, Halogen, Cyano, NO2, (C1-C4)-Alkyl, (C1-C4)-Alkoxy, Hydroxy, Amino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>)-Alkylcarbonylamino, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylsulfonylamino, Di-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkylamino oder S(O)<sub>n</sub>R<sup>9</sup>;

bedeutet Wasserstoff, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl oder Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl; ž 8

bedeutet Wasserstoff oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl;

bedeutet 0, 1 oder 2.

25

Wasserstoff, Halogen, Cyano, OH, CHO, Vinyl, (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Halogen-( C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl, Verbindungen nach Anspruch 1, worin R¹ und R² unabhängig voneinander Vinyl oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkoxy bedeuten.

Verbindungen nach Anspruch 1 oder 2, worin  $\mathbb{R}^3$  und  $\mathbb{R}^4$  unabhängig voneinander Wasserstoff, Halogen, Methyl oder Methoxy bedeuten က 8

89

Verbindungen nach einem der Ansprüche 1bis 3, worin

4.

- Wasserstoff, Halogen, Cyano, CHO, Methoxy, Methyl oder Ethyl, und R, R,
  - Wasserstoff, OH, Methyl, Ethyl, Methoxy oder Ethoxy bedeuten.
- Verbindungen nach einem der Ansprüche 1bis 4, worin R3 und R4 jeweils Wasserstoff oder Methyl bedeuten က် S
- Verbindungen nach einem der Ansprüche 1bis 5, worin R<sup>8</sup> für Wasserstoff, Halogen oder (C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-Alkyl steht.. o.

Verbindungen nach einem der Ansprüche 1bis 6, worin R<sup>5</sup> für Halogen, Cyano, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkyl, Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)-alkoxy oder Halogen-(C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>)alkylthio steht Verbindungen nach einem der Ansprüche 1bis 7, worin R<sup>6</sup> Wasserstoff bedeutet. œ. 5

Herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen herbizid wirksamen Gehalt an mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) gemäß einem der တ်

Ansprüche 1 bis 8. 20

Herbizide Mittel nach Anspruch 9 in Mischung mit Formulierungshilfsmitteln. 10.

Verfahren zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen, dadurch Ξ.

gekennzeichnet, daß man eine wirksame Menge mindestens einer Verbindung der allgemeinen Formel (I) nach einem der Ansprüche 1 bis 8 oder eines herbiziden Mittels nach Anspruch 9 oder 10 auf die Pflanzen oder auf den Ort des unerwünschten Pflanzenwachstums appliziert. 25

12. Verwendung von Verbindungen der allgemeinen Formel (I) nach einem der Ansprüche 1 bis 8 oder von herbiziden Mitteln nach Anspruch 9 oder 10 zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen 3

- Verbindungen der allgemeinen Formel (I) zur Bekämpfung unerwünschter Pflanzen 13. Verwendung nach Anspruch 12, dadurch gekennzeichnet, daß die in Kulturen von Nutzpflanzen eingesetzt werden.
- 14. Verwendung nach Anspruch 13, dadurch gekennzeichnet, daß die Nutzpflanzen transgene Nutzpflanzen sind.

2

AGR 2002/M 219

Zusammenfassung:

Es werden 4-Trifluormethylpyrazolyl substituierte Pyridine und Pyrimidine der Formel

(I) und ihre Verwendung als Herbizide beschrieben.

S

für einen aromatischen oder heteroaromatischen Rest, und Z bedeutet ein Stickstoff-In dieser allgemeinen Formel (I) stehen  $\rm R^1, R^2, R^3$  und  $\rm R^4$  für verschiedene Reste, A

oder Kohlenstoffatom. 9